JP2003035948

Title: POSITIVE RADIATION-SENSITIVE COMPOSITION

Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a positive radiation-sensitive composition exhibiting high sensitivity and high resolution in pattern formation by irradiation with active light. SOLUTION: The positive radiation-sensitive composition contains (A) at least one compound having a specified structure which generates an acid when irradiated with active light and (B) a resin having a group which is decomposed by the action of the acid to increase solubility in an alkali developing solution.

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2003-35948 (P2003-35948A)

(43)公開日 平成15年2月7日(2003.2.7)

 (51) Int.Cl.7
 酸別記号
 F I
 デーマコート*(参考)

 G 0 3 F
 7/004
 5 0 3 A
 2 H 0 2 5

 7/039
 6 0 1
 7/039
 6 0 1

審査請求 未請求 請求項の数4 〇L (全 51 頁)

(21) 出顧番号 特願2002-141737(P2002-141737)

(22) 出顧日 平成14年5月16日(2002.5.16)

(31) 優先権主張番号 特願2001-148006(P2001-148006) (32) 優先日 平成13年5月17日(2001.5.17)

(33)優先権主張国 日本(JP)

(71)出願人 000005201

富士写真フイルム株式会社 神奈川県南足柄市中沼210番地

(72)発明者 児玉 邦彦

静岡県榛原郡吉田町川尻4000番地 富士写

真フイルム株式会社内

(74)代理人 100105647

弁理士 小栗 昌平 (外4名)

Fターム(参考) 2HO25 AAO1 AAO2 AB16 ACO4 ACO8

ADO3 BE07 BE10 BC90 CB08

CB41 CC20 FA17

(54) 【発明の名称】 ポジ型感放射線性組成物

(57)【要約】

【課題】 活性光線の照射によるパターン形成において、高感度、高解像度を示すポジ型感放射線性組成物を 提供すること。

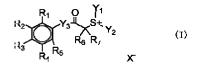
【解決手段】 (A)活性光線の照射により酸を発生する特定の構造の化合物少なくとも1種、及び(B)酸の作用により分解し、アルカリ現像液中での溶解度を増大させる基を有する樹脂を含有することを特徴とするポジ型感放射線性組成物。

【特許請求の範囲】

とするポジ型感放射線性組成物。

【請求項1】 (A)活性光線の照射により酸を発生する下記式(I)に示す化合物少なくとも1種、及び(B)酸の作用により分解し、アルカリ現像液中での溶解度を増大させる基を有する樹脂を含有することを特徴

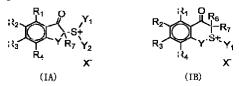
【化1】



式(I)中、 $R_1 \sim R_5$ は、水素原子、アルキル基、アル コキシ基、ニトロ基、ハロゲン原子、アルキルオキシカ ルボニル基又はアリール基を表し、R₁~R₅のうち少な くとも2つ以上が結合して環構造を形成してもよい。R 6及びR7は、水素原子、アルキル基、シアノ基又はアリ ール基を表す。Y₁及びY₂は、アルキル基、アリール 基、アラルキル基又はヘテロ原子を含む芳香族基を表 し、Y₁とY₂とが結合して環を形成してもよい。Y 3は、単結合または2価の連結基を表す。X⁻は、非求核 性アニオンを表す。但し、R₁からR₅の少なくとも1つ とY1又はY2の少なくとも一つが結合して環を形成する か、若しくは、R₁からR₅の少なくとも1つとR₆又は R_7 の少なくとも1つが結合して環を形成する。尚、 R_1 から R_7 のいずれか、若しくは、 Y_1 又は Y_2 のいずれか の位置で、連結基を介して結合し、式(I)の構造を2 つ以上有していてもよい。

【請求項2】 (A)の化合物が下記一般式(IA)または(IB)で表される化合物であることを特徴とする、請求項1に記載のポジ型感放射線性組成物。

【化2】



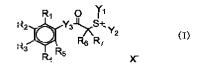
式(IA)中、 $R_1 \sim R_4$ 、 R_7 、 Y_1 、 Y_2 及び X^- は、上記式(I)中のものと同様であり、Yは、単結合又は2価の連結基を表す。式(IB)中、 $R_1 \sim R_4$ 、 R_6 、 R_7 、 Y_1 及び X^- は、上記式(I)中のものと同様であり、Yは、単結合又は2価の連結基を表す。

【請求項3】 (C)酸により分解しうる基を有し、アルカリ現像液中での溶解度が酸の作用により増大する、分子量3000以下の低分子溶解阻止化合物を更に含有することを特徴とする、請求項1又は2に記載のポジ型感放射線性組成物。

【請求項4】 (A)活性光線の照射により酸を発生する下記式(I)に示す化合物少なくとも1種、(C)酸により分解しうる基を有し、アルカリ現像液中での溶解度が酸の作用により増大する、分子量3000以下の低

分子溶解阻止化合物、及び(D)水に不溶でアルカリ現 像液に可溶な樹脂を含有することを特徴とするポジ型感 放射線性組成物。

【化3】



式(I)中、 $R_1 \sim R_5$ は、水素原子、アルキル基、アル コキシ基、ニトロ基、ハロゲン原子、アルキルオキシカ ルボニル基又はアリール基を表し、R₁~R₅のうち少な くとも2つ以上が結合して環構造を形成してもよい。R 6及びR7は、水素原子、アルキル基、シアノ基又はアリ ール基を表す。Y1及びY2は、アルキル基、アリール 基、アラルキル基又はヘテロ原子を含む芳香族基を表 し、Y₁とY₂とが結合して環を形成してもよい。Y 3は、単結合または2価の連結基を表す。X⁻は、非求核 性アニオンを表す。但し、R₁からR₅の少なくとも1つ とY1又はY2の少なくとも一つが結合して環を形成する か、若しくは、R₁からR₅の少なくとも1つとR₆又は R_7 の少なくとも1つが結合して環を形成する。尚、 R_1 からR₂のいずれか、若しくは、Y₁又はY₂のいずれか の位置で、連結基を介して結合し、式(Ⅰ)の構造を2 つ以上有していてもよい。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、平版印刷板やIC等の半導体製造工程、液晶、サーマルヘッド等の回路基板の製造、更にその他のフォトファブリケーション工程に使用されるポジ型感放射線性組成物に関するものである。

[0002]

【従来の技術】平版印刷板やIC等の半導体製造工程、液晶、サーマルヘッド等の回路基板の製造、更にその他のフォトファブリケーション工程に使用される感光性組成物としては、種々の組成物があり、一般的にフォトレジスト感光性組成物が使用され、それは大きく分けるとポジ型とネガ型の2種ある。ポジ型フォトレジスト感光性組成物の一つとして、米国特許第4,491,628号、欧州特許第249,139号等に記載されている化学増幅系レジスト組成物がある。化学増幅系ポジ型レジスト組成物がある。化学増幅系ポジ型レジスト組成物がある。化学増幅系ポジ型レジスト組成物は、遠紫外光などの放射線の照射により露光部に酸を生成させ、この酸を触媒とする反応によって、活性放射線の照射部と非照射部の現像液に対する溶解性を変化させパターンを基板上に形成させるパターン形成材料である。

【0003】このような例として、光分解により酸を発生する化合物と、アセタール又はO,N-アセタール化合物との組合せ(特開昭48-89003号)、オルトエステル又はアミドアセタール化合物との組合せ(特開

昭51-120714号)、主鎖にアセタール又はケタール基を有するポリマーとの組合せ(特開昭53-133429号)、エノールエーテル化合物との組合せ(特開昭55-12995号)、Nーアシルイミノ炭酸化合物との組合せ(特開昭55-126236号)、主鎖にオルトエステル基を有するポリマーとの組合せ(特開昭56-17345号)、第3級アルキルエステル化合物との組合せ(特開昭60-3625号)、シリルエステル化合物との組合せ(特開昭60-10247号)、及びシリルエーテル化合物との組合せ(特開昭60-37549号、特開昭60-121446号)等を挙げることができる。これらは原理的に量子収率が1を越えるため、高い感光性を示す。

【0004】同様に、室温経時下では安定であるが、酸 存在下加熱することにより分解し、アルカリ可溶化する 系として、例えば、特開昭59-45439号、特開昭 60-3625号、特開昭62-229242号、特開 昭63-27829号、特開昭63-36240号、特 開昭63-250642号、Polym.Eng.Sce., 23巻、 1012頁(1983); ACS. Sym. 242卷、11頁 (1984); Semiconductor World 1987年、11 月号、91頁; Macromolecules, 21卷、1475頁 (1988); SPIE, 920卷、42頁(1988)等 に記載されている露光により酸を発生する化合物と、第 3級又は2級炭素(例えばtーブチル、2ーシクロヘキ セニル)のエステル又は炭酸エステル化合物との組合せ 系が挙げられる。これらの系も高感度を有し、遠紫外光 領域での吸収が小さいことから、超微細加工が可能な光 源短波長化に有効な系となり得る。

【0005】上記ポジ型化学増幅レジストは、アルカリ

可溶性樹脂、放射線露光によつて酸を発生する化合物

(光酸発生剤)、及び酸分解性基を有しアルカリ可溶性 樹脂に対する溶解阻止化合物から成る3成分系と、酸と の反応により分解しアルカリ可溶となる基を有する樹脂 と光酸発生剤からなる2成分系に大別できる。これら2 成分系あるいは3成分系のポジ型化学増幅レジストにお いては、露光により光酸発生剤からの酸を介在させて、 熱処理後現像してレジストパターンを得るものである。 【0006】これらポジ型化学増幅レジストは、上述し たように、超微細加工が可能な光源の短波長化に有効な 系となり得るものであるが、さらに解像力の向上が求め られている。光酸発生剤としては、トリアリールスルホ ニウム塩、フェナシルスルホニウム塩、ヨードニウム塩 等がよく知られている。特開2000-292917号 には酸分解性重合体とトリフェニルスルホニウム塩とフ ェナシルスルホニウム塩の酸発生剤混合物を含有するレ ジスト組成物が記載されている。トリアリールスルホニ ウム塩は光酸発生能に優れるが、吸収が大きいため、感 度向上のために多量に添加するとレジスト膜の光透過率 が低下してしまい、テーパーと呼ばれるプロファイルに

なってしまう。一方、フェナシルスルホニウム塩は吸収 は比較的小さいものの、光酸発生能が低いため、これを 用いたレジストは、感度が低下してしまうという問題が あった。

[0007]

【発明が解決しようとする課題】したがって、本発明の 目的は、活性光線の照射によるパターン形成において、 高感度、高解像度を示すボジ型感放射線性組成物を提供 することにある。

[0008]

【課題を解決するための手段】本発明者等は、鋭意検討 した結果、活性光線の照射により酸を発生する化合物と して特定の構造の化合物を用いることによって、上記目 的を達成し得ることを見出し、本発明に至った。

【 O O O 9 】 (1) (A)活性光線の照射により酸を発生する下記式(I)に示す化合物少なくとも1種、及び(B)酸の作用により分解し、アルカリ現像液中での溶解度を増大させる基を有する樹脂を含有することを特徴とするポジ型感放射線性組成物。

[0010]

【化4】

【0011】式(I)中、R₁~R₅は、水素原子、アル キル基、アルコキシ基、ニトロ基、ハロゲン原子、アル キルオキシカルボニル基又はアリール基を表し、R₁~ R₅のうち少なくとも2つ以上が結合して環構造を形成 してもよい。R₆及びR₇は、水素原子、アルキル基、シ アノ基又はアリール基を表す。Y1及びY2は、アルキル 基、アリール基、アラルキル基又はヘテロ原子を含む芳 香族基を表し、Y₁とY₂とが結合して環を形成してもよ い。Y3は、単結合または2価の連結基を表す。X-は、 非求核性アニオンを表す。但し、R₁からR₅の少なくと も1つと Y_1 又は Y_2 の少なくとも一つが結合して環を形 成するか、若しくは、R₁からR₅の少なくとも1つとR ₆又はR₇の少なくとも1つが結合して環を形成する。 尚、R₁からR₇のいずれか、若しくは、Y₁又はY₂のい ずれかの位置で、連結基を介して結合し、式(I)の構 造を2つ以上有していてもよい。

【 O O 1 2 】 (2) (A) の化合物が下記一般式(IA) または(IB)で表される化合物であることを特徴とする前記(1)に記載のポジ型感放射線性組成物。 【 化5 】

【0013】式(IA)中、 $R_1 \sim R_4$ 、 R_7 、 Y_1 、 Y_2 及び X^- は、上記式(I)中のものと同様であり、Y は、単結合又は2価の連結基を表す。式(IB)中、 $R_1 \sim R_4$ 、 R_6 、 R_7 、 Y_1 及び X^- は、上記式(I)中のものと同様であり、Yは、単結合又は2価の連結基を表す。

【0014】(3) (C)酸により分解しうる基を有し、アルカリ現像液中での溶解度が酸の作用により増大する、分子量3000以下の低分子溶解阻止化合物を更に含有することを特徴とする、前記(1)又は(2)に記載のポジ型感放射線性組成物。

【 0 0 1 5 】 (4) (A)活性光線の照射により酸を 発生する下記式(I)に示す化合物少なくとも1種、

(C)酸により分解しうる基を有し、アルカリ現像液中での溶解度が酸の作用により増大する、分子量3000以下の低分子溶解阻止化合物、及び(D)水に不溶でアルカリ現像液に可溶な樹脂を含有することを特徴とするポジ型感放射線性組成物。

【0016】 【化6】

【0017】式(I)中、R₁~R₅は、水素原子、アル キル基、アルコキシ基、ニトロ基、ハロゲン原子、アル キルオキシカルボニル基又はアリール基を表し、R₁~ R₅のうち少なくとも2つ以上が結合して環構造を形成 してもよい。R₆及びR₇は、水素原子、アルキル基、シ アノ基又はアリール基を表す。Y₁及びY₂は、アルキル 基、アリール基、アラルキル基又はヘテロ原子を含む芳 香族基を表し、 Y_1 と Y_2 とが結合して環を形成してもよ い。Y3は、単結合または2価の連結基を表す。X-は、 非求核性アニオンを表す。但し、R₁からR₅の少なくと も1つとY₁又はY₂の少なくとも一つが結合して環を形 成するか、若しくは、R₁からR₅の少なくとも1つとR ₆又はR₇の少なくとも1つが結合して環を形成する。 尚、 R_1 から R_7 のいずれか、若しくは、 Y_1 又は Y_2 のい ずれかの位置で、連結基を介して結合し、式(I)の構 造を2つ以上有していてもよい。

【0018】尚、本発明においては、照射用のエネルギー線として電子線を使用した場合でも優れた性能を示すことができる。電子線で照射する場合、入射する電子が電荷を持ち、レジストを構成する物質の原子核や電子と相互作用を及ぼしあうため、電子線がレジスト膜に入射すれば必ず散乱が起こり、そのためパターンプロファイルが劣化するという問題があった。また、微細パターンを解像するためにビーム径を絞って照射してもこの散乱によって照射面積が広がり解像力が劣化するという問題もあった。本発明の組成物は、これらの電子線照射によ

る問題も見事に解決できた。

【0019】

【発明の実施の形態】本発明は、

1. (A)活性光線の照射により酸を発生する上記式 (I) に示す化合物を少なくとも1種、及び(B)酸の 作用により分解し、アルカリ現像液中での溶解度を増大 させる基を有する樹脂を必須成分として含有するポジ型 感放射線性組成物(以下「第1組成物」ともいう)と、 2. (A) 活性光線の照射により酸を発生する上記式 (I)に示す化合物を少なくとも1種、(C)酸の作用 により分解し、アルカリ現像液への溶解性が増大する分 子量3000以下の化合物、及び(D)水に不溶でアル カリ現像液に可溶な樹脂(以下単にアルカリ可溶性樹脂 とも言う。)を必須成分として含有するポジ型感放射線 性組成物(以下「第2組成物」ともいう)を包含する。 以下、単にポジ型感放射線性組成物あるいは組成物と称 する場合は、第1組成物及び第2組成物の両者を含む。 また、本発明において、活性光線とは、遠紫外線(Kr Fエキシマレーザー、ArFエキシマレーザー)、電子 線、X線、イオン線を表す。

【 0 0 2 0 】以下、まずこれらポジ型感放射線性組成物に含有される化合物、樹脂等の成分について詳細に説明する。

【0021】〔組成物に含有される各成分の説明〕

〔1〕 (A)活性光線の照射により酸を発生する上記式(I)に示す化合物(以下単に(A)成分又は酸発生剤ともいう)

本発明に用いられる酸発生剤は、活性光線又は放射線の 照射により酸を発生する上記式(I)に示す化合物であ り、式(IA)又は式(IB)で示される化合物がより 好ましい。式(I)中、 $R_1 \sim R_5$ は、水素原子、アルキ ル基、アルコキシ基、ニトロ基、ハロゲン原子、アルキ ルオキシカルボニル基又はアリール基を表し、R₁~R₅ のうち少なくとも2つ以上が結合して環構造を形成して もよい。R₆及びR₇は、水素原子、アルキル基、シアノ 基又はアリール基を表す。Y₁及びY₂は、アルキル基、 アリール基、アラルキル基又はヘテロ原子を含む芳香族 基を表し、Y1とY2とが結合して環を形成してもよいY 3は、単結合または2価の連結基を表す。X⁻は、非求核 性アニオンを表す。但し、R₁からR₅の少なくとも1つ とY、又はY。の少なくとも一つが結合して環を形成する か、若しくは、 R_1 から R_5 の少なくとも1つと R_6 又は R_7 の少なくとも1つが結合して環を形成する。尚、 R_1 から R_7 のいずれか、若しくは、 Y_1 又は Y_2 のいずれか の位置で、連結基を介して結合し、式(I)の構造を2 つ以上有していてもよい。

【0022】 $R_1 \sim R_7$ のアルキル基は、置換あるいは無置換のアルキル基であり、好ましくは炭素数 $1 \sim 5$ のアルキル基であり、無置換のアルキル基としては、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、n-ブチル基、

secーブチル基、tーブチル基等を挙げることができる。 $R_1 \sim R_5$ のアルコキシ基及びアルキルオキシカルボニル基におけるアルコキシ基は、置換あるいは無置換のアルコキシ基であり、好ましくは炭素数 $1 \sim 5$ のアルコキシ基であり、無置換のアルコキシ基としては、例えば、メトキシ基、エトキシ基、プロボキシ基、ブトキシ基等を挙げることができる。 $R_1 \sim R_7$ 、 Y_1 、 Y_2 のアリール基は、置換あるいは無置換のアリール基であり、好ましくは炭素数 $6 \sim 1$ 4のアリール基であり、無置換のアリール基としては、例えば、フェニル基、トリル基、ナフチル基等を挙げることができる。 $R_1 \sim R_5$ のハロゲン原子としては、例えば、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、沃素原子等を挙げることができる。

【0023】 Y_1 及び Y_2 のアルキル基は、置換あるいは 無置換のアルキル基であり、好ましくは炭素数 $1\sim30$ のアルキル基である。無置換のアルキル基としては、例 えば、メチル基、エチル基、プロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、t-ブチル基等の直鎖状若しく は分岐状のアルキル基、及びシクロプロピル基、シクロペンチル基、シクロペキシル基、アダマンチル基、ノルボニル基、ボロニル基等の環状のアルキル基を挙げることができる。

【0024】 Y_1 及び Y_2 のアラルキル基は、置換あるいは無置換のアラルキル基であり、好ましくは炭素数 $7 \sim 12$ のアラルキル基であり、無置換のアラルキル基としては、例えば、ベンジル基、フェネチル基、クミル基等を挙げることができる。

【0025】ヘテロ原子を含む芳香族基とは、例えば炭素数 $4\sim14$ のアリール基等の芳香族基に、ヘテロ原子、例えば、窒素原子、酸素原子、硫黄原子等を有する基を表す。 Y_1 及び Y_2 のヘテロ原子を含む芳香族基としては、置換あるいは無置換のヘテロ原子を含む芳香族基であり、無置換のものとしては、例えば、フラン、チオフェン、ピロール、ピリジン、インドール等の複素環式芳香族炭化水素基が挙げられる。

【0026】 Y_1 と Y_2 とは結合して、式(I)中の S^+ とともに、環を形成してもよい。この場合、 Y_1 と Y_2 とが結合して形成する基としては、例えば、炭素数 $4\sim 1$ 0のアルキレン基、好ましくはブチレン基、ペンチレン基、キに好ましくはブチレン基、ペンチレン基を挙げることができる。また、 Y_1 と Y_2 と結合して、式(I)中の S^+ とともに形成した環の中に、 \sim 7 ロ原子を含んでいても良い。

【0027】上記のアルキル基、アルコキシ基、アルコキシカルボニル基、アリール基、アラルキル基の各々は、例えば、ニトロ基、ハロゲン原子、カルボキシル基、水酸基、アミノ基、シアノ基、アルコキシ基(好ましくは炭素数1~5)等で置換されていてもよい。更にアリール基、アラルキル基については、アルキル基(好ましくは炭素数1~5)で置換されていてもよい。ま

た、アルキル基の置換基としては、ハロゲン原子が好ま しい。

【0028】 Y_3 は、単結合または2価の連結基を表し、2価の連結基としては、置換していてもよいアルキレン基、アルケニレン基、-O-、-S-、-CO-、-CONR-(Rは、水素、アルキル基、アシル基である。)、及びこれらのうち2つ以上を含んでもよい連結基が好ましい。

【0029】X-の非求核性アニオンとしては、例えば、スルホン酸アニオン、カルボン酸アニオン等を挙げることができる。非求核性アニオンとは、求核反応を起こす能力が著しく低いアニオンであり、分子内求核反応による経時分解を抑制することができるアニオンである。これによりレジストの経時安定性が向上する。スルホン酸アニオンとしては、例えば、アルキルスルホン酸アニオン、アリールスルホン酸アニオン、カンファースルホン酸アニオンなどが挙げられる。カルボン酸アニオン、アリールカルボン酸アニオン、アラルキルカルボン酸アニオンなどが挙げられる。

【0030】アルキルスルホン酸アニオンにおけるアルキル基としては、好ましくは炭素数1~30のアルキル基、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、nーブチル基、イソブチル基、secーブチル基、ペンチル基、ネオペンチル基、ベキシル基、ヘプチル基、オクチル基、ノニル基、デシル基、ウンデシル基、ドデシル基、トリデシル基、テトラデシル基、オクタデシル基、ヘキサデシル基、ヘプタデシル基、オクタデシル基、フナデシル基、エイコシル基、シクロプロピル基、シクロペンチル基、シクロペキシル基、アダマンチル基、ノルボニル基、ボロニル基等を挙げることができる。アリールスルホン酸アニオンにおけるアリール基としては、好ましくは炭素数6~14のアリール基、例えば、フェニル基、トリル基、ナフチル基等を挙げることができる。

【0031】上記アルキルスルホン酸アニオン及びアリールスルホン酸アニオンにおけるアルキル基及びアリール基は、置換基を有していてもよい。置換基としては、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アルキルチオ基等を挙げることができる。

【0032】ハロゲン原子としては、例えば、塩素原子、臭素原子、弗素原子、沃素原子等を挙げることができる。アルキル基としては、例えば、好ましくは炭素数1~15のアルキル基、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ローブチル基、イソブチル基、secーブチル基、ペンチル基、ネオペンチル基、ヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、ノニル基、デシル基、ウンデシル基、ドデシル基、トリデシル基、ヘプタデシル基、ペンタデシル基、ヘキサデシル基、ヘプタデシル基、オクタデシル基、ノナデシル基、エイコ

シル基等を挙げることができる。アルコキシ基として は、例えば、好ましくは炭素数1~5のアルコキシ基、 例えば、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、ブト キシ基等を挙げることができる。アルキルチオ基として は、例えば、好ましくは炭素数1~15のアルキルチオ 基、例えば、メチルチオ基、エチルチオ基、プロピルチ オ基、イソプロピルチオ基、n-ブチルチオ基、イソブ チルチオ基、sec-ブチルチオ基、ペンチルチオ基、 ネオペンチルチオ基、ヘキシルチオ基、ヘプチルチオ 基、オクチルチオ基、ノニルチオ基、デシルチオ基、ウ ンデシルチオ基、ドデシルチオ基、トリデシルチオ基、 テトラデシルチオ基、ペンタデシルチオ基、ヘキサデシ ルチオ基、ヘプタデシルチオ基、オクタデシルチオ基、 ノナデシルチオ基、エイコシルチオ基等を挙げることが できる。尚、アルキル基、アルコキシ基、アルキルチオ 基は、更にハロゲン原子(好ましくはフッ素原子)で置 換されていてもよい。

【0033】アルキルカルボン酸アニオンにおけるアルキル基としては、アルキルスルホン酸アニオンにおけるアルキル基と同様のものを挙げることができる。アリールカルボン酸アニオンにおけるアリール基としては、アリールスルホン酸アニオンにおけるアリール基と同様のものを挙げることができる。アラルキルカルボン酸アニオンにおけるアラルキル基としては、好ましくは炭素数6~12のアラルキル基、例えば、ベンジル基、フェネチル基、ナフチルメチル基等を挙げることができる。

【0034】上記アルキルカルボン酸アニオン、アリールカルボン酸アニオン及びアラルキルカルボン酸アニオンにおけるアルキル基、アリール基及びアラルキル基は置換基を有していてもよく、置換基としては、例えば、アリールスルホン酸アニオンにおけると同様のハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アルキルチオ基等を挙げることができる。

【0035】その他の非求核性アニオンとしては、例えば、弗素化燐、弗素化硼素、弗素化アンチモン等を挙げ

ることができる。

【0036】尚、本発明の式(I)において、 R_1 から R_5 の少なくとも1つと Y_1 又は Y_2 の少なくとも一つが 結合して環が形成されるか、若しくは、 R_1 から R_5 の少 なくとも1つと R_6 又は R_7 の少なくとも1つが結合して 環が形成されている。式(I)に示す化合物は、環を形成することにより、立体構造が固定され、光分解能が向上する。また、 R_1 から R_7 のいずれか、若しくは、 Y_1 又は Y_2 のいずれかの位置で、連結基を介して結合し、式(I)の構造を2つ以上有していてもよい。

【0037】また、本発明の式(I)の化合物は、上記した一般式(IA)又は(IB)であるのが好ましい。式(IA)中、 $R_1 \sim R_4$ 、 R_7 、 Y_1 、 Y_2 及び X^- は、式(I)中のものと同様であり、Yは、単結合又は2価の連結基を表す。式(IB)中、 $R_1 \sim R_4$ 、 R_6 、 R_7 、 Y_1 及び X^- は、式(I)中のものと同様であり、Yは、単結合又は2価の連結基を表す。

【0038】Yは、単結合又は2価の連結基を表し、2 価の連結基としては、置換していてもよいアルキレン基、アルケニレン基、-O-、-S-、-CO-、-C ONR- (Rは、水素、アルキル基、アシル基である。)、及びこれらのうち2つ以上を含んでもよい連結基が好ましい。式(IA)中、Yとしてはアルキレン基又は酸素原子を含むアルキレン基、硫黄原子を含むアルキレン基が好ましく、具体的にはメチレン基、エチレン基、プロピレン基、 $-CH_2-O-$ 、 $-CH_2-S-$ が好ましく、最も好ましくはエチレン基、 $-CH_2-O-$ 、 $-CH_2-S-$ のように6員環を形成する連結基である。6員環を形成することによりカルボニル平面とC-S+シグマ結合がより垂直に近くなり、軌道相互作用により光分解効率が向上する。

【0039】以下に、本発明の上記式(I)で表される 化合物の具体例を示すが、本発明はこれらに限定される ものではない。

[0040]

【化7】

【0047】上記式(I)の化合物は、1種単独で又は2種以上を組み合わせて使用することができる。

【0048】式(IA)に示す化合物は、対応する α -ハロ環状ケトンとスルフィド化合物を反応させる方法、或いは対応する環状ケトンをシリルエノールエーテルに変換した後、スルホキシドと反応させることにより得ることができる。式(IB)に示す化合物は、アルールアルキルスルフィドに α -又は β -ハロゲン化ハライドを反応させることにより得ることができる。

【0049】(A)成分の化合物の本発明のポジ型感光性組成物中の含量は、組成物の固形分を基準として、0.1~20重量%が好ましく、より好ましくは0.5~10重量%、更に好ましくは1~7重量%である。

【0050】(A)成分以外の併用しうる酸発生化合物本発明においては、成分(A)以外に、活性光線又は放射線の照射により分解して酸を発生する化合物を併用してもよい。本発明の成分(A)と併用しうる光酸発生剤の使用量は、モル比(成分(A)/その他の酸発生剤)で、通常100/0~20/80、好ましくは100/0~40/60、更に好ましくは100/0~50/50である。そのような併用可能な光酸発生剤としては、光カチオン重合の光開始剤、光ラジカル重合の光開始剤、色素類の光消色剤、光変色剤、あるいはマイクロレジスト等に使用されている活性光線又は放射線の照射により酸を発生する公知の化合物及びそれらの混合物を適宜に選択して使用することができる。

【 0 0 5 1 】たとえば、ジアゾニウム塩、アンモニウム塩、ホスホニウム塩、ヨードニウム塩、スルホニウム塩、セレノニウム塩、アルソニウム塩等のオニウム塩、有機ハロゲン化合物、有機金属/有機ハロゲン化物、ローニトロベンジル型保護基を有する光酸発生剤、イミノスルフォネート等に代表される光分解してスルホン酸を発生する化合物、ジスルホン化合物を挙げることができる。

【0052】また、これらの活性光線又は放射線の照射により酸を発生する基、あるいは化合物をポリマーの主鎖又は側鎖に導入した化合物、たとえば、米国特許第3,849,137号、独国特許第3914407号、特

開昭63-26653号、特開昭55-164824号、特開昭62-69263号、特開昭63-146038号、特開昭63-163452号、特開昭62-153853号、特開昭63-146029号等に記載の化合物を用いることができる。

【0053】さらに米国特許第3,779,778号、欧州特許第126,712号等に記載の光により酸を発生する化合物も使用することができる。

【0054】上記併用可能な活性光線又は放射線の照射により分解して酸を発生する化合物の中で、特に有効に用いられるものについて以下に説明する。

(1)トリハロメチル基が置換した下記一般式(PAG1)で表されるオキサゾール誘導体又は一般式(PAG2)で表されるS-トリアジン誘導体。

【0055】

【化14】

【0056】式中、 R^{201} は置換もしくは未置換のアリール基、 R^{202} は置換もしくは未置換のアリール基、 R^{202} は置換もしくは未置換のアリール基、 R^{202} は置換もしくは未置換のアリール基、 R^{202} は置換もしくは未置換のアリール基、 R^{202} は関素原子を示す。

【 0 0 5 7 】 具体的には以下の化合物を挙げることができるがこれらに限定されるものではない。

[0058]

【化15】

$$CH = CH - C C - CCl_3$$

$$(PAG1 - 1)$$

$$CH_3 - CH = CH - C C - CCl_3$$

$$(PAG1 - 2)$$

【0059】 【化16】

【0060】(2)下記の一般式(PAG3)で表されるヨードニウム塩、又は一般式(PAG4)で表されるスルホニウム塩。

[0061]

[0068]

【化17】

$$Ar^{1}$$
 R^{203}
 $R^{204}-S^{+}Z^{-}$
 R^{205}
(PAG3) (PAG4)

【0062】ここで式Ar¹、Ar²は各々独立に置換もしくは未置換のアリール基を示す。好ましい置換基としては、アルキル基、ハロアルキル基、シクロアルキル基、アリール基、アルコキシ基、ニトロ基、カルボキシル基、アルコキシカルボニル基、ヒロドキシ基、メルカプト基及びハロゲン原子が挙げられる。

【0063】R²⁰⁸、R²⁰⁴、R²⁰⁵は各々独立に、置換もしくは未置換のアルキル基、アリール基を示す。好ましくは、炭素数6~14のアリール基、炭素数1~8のアルキル基及びそれらの置換誘導体である。好ましい置換基としては、アリール基に対しては炭素数1~8のアルコキシ基、炭素数1~8のアルキル基、ニトロ基、カルボキシル基、ヒロドキシ基及びハロゲン原子であり、アルキル基に対しては炭素数1~8のアルコキシ基、カルボキシル基、アルコシキカルボニル基である。

【0064】Z-は対アニオンを示し、例えば BF_4 -、 AsF_6 -、 PF_6 -、 SbF_6 -、 SiF_6 ²-、 $C1O_4$ -、 CF_8SO_8 -等のパーフルオロアルカンスルホン酸アニオン、ペンタフルオロベンゼンスルホン酸アニオン、ナフタレン-1-スルホン酸アニオン等の縮合多核芳香族スルホン酸アニオン、アントラキノンスルホン酸アニオン、スルホン酸基含有染料等を挙げることができるがこれらに限定されるものではない。

【0065】また R^{203} 、 R^{204} 、 R^{205} のうちの2つ及 VAr^1 、 Ar^2 はそれぞれの単結合又は置換基を介して 結合してもよい。

【0066】具体例としては以下に示す化合物が挙げられるが、これらに限定されるものではない。

【0067】 【化18】

$$C_{19}H_{25}$$

$$SoF_{6} \qquad (PAG3-1)$$

$$CF_{3}SO_{3} \qquad (PAG3-2)$$

$$CF_{3}SO_{3} \qquad (PAG3-3)$$

$$(\{\xi 1 9 \})$$

$$(PAG3-4)$$

$$O_2N$$

$$(PAG3-5)$$

$$(PAG3-5)$$

$$O_2 O_3S$$

$$O_3S$$

$$O_2 O_3S$$

$$O_2 O_3S$$

$$O_2 O_4$$

$$O_3S$$

$$O_2 O_4$$

$$O_3S$$

$$O_2 O_4$$

$$O_3S$$

$$O_4$$

$$O_3S$$

$$O_3S$$

$$O_4$$

$$O_3S$$

[0069]

$$F_{3}C \longrightarrow I^{\oplus} \longrightarrow CF_{3} \qquad CF_{3}SO_{3}^{\ominus}$$

$$(PAG3-10) \qquad CO_{2}CH_{2}CH_{2}CH_{2}CH_{2}CH_{3}$$

$$CO_{3}CH_{3}CH_{2}CH_{2}CH_{2}CH_{3}CH_{3}$$

$$CI \longrightarrow I^{\oplus} \longrightarrow CI \qquad CI \longrightarrow I^{\oplus} \longrightarrow SO_{3}^{\ominus}$$

$$(PAG3-12) \qquad C_{12}H_{25} \longrightarrow SO_{3}^{\ominus}$$

$$(PAG3-14) \qquad CF_{3}SO_{3}^{\ominus}$$

$$(PAG3-15) \qquad CH_{3} \longrightarrow CH_{3} \longrightarrow CH_{3}$$

$$(PAG3-16) \qquad CH_{2}SO_{3}^{\ominus}$$

$$(AL21]$$

[0070]

【0071】 【化22】

$$(PAG4-1)$$

$$(PAG4-2)$$

$$(PAG4-3)$$

$$(PAG4-4)$$

$$(PAG4-5)$$

$$(PAG4-5)$$

$$(PAG4-1)$$

$$(PAG4-5)$$

$$(PAG4-1)$$

$$(PAG4-5)$$

【0072】 【化23】

[0073]

【化24】

【0074】 【化25】

【0079】(3)下記一般式(PAG5)で表される

ジスルホン誘導体又は一般式 (PAG6)で表されるイ

ミノスルホネート誘導体。

[0080]

【化29】

[0077]

$$(PAG4-37)$$

$$(AC 2 8)$$

$$(PAG4-38)$$

$$(PAG4-38)$$

【0078】一般式(PAG3)、(PAG4)で示される上記オニウム塩は公知であり、例えば米国特許第2,807,648 号及び同4,247,473号、特開昭53-101,331号等に記載の方法により合成することができる。

$$Ar^3 - SO_2 - SO_2 - Ar^4$$
 $R^{206} - SO_2 - O - N$ (PAG5)

【0081】式中、Ar³、Ar⁴は各々独立に置換もしくは未置換のアリール基を示す。R²⁰⁶は置換もしくは 未置換のアルキル基、アリール基を示す。Aは置換もし くは未置換のアルキレン基、アルケニレン基、アリーレン基を示す。

【0082】具体例としては以下に示す化合物が挙げられるが、これらに限定されるものではない。

[0083]

【化30】

$$Cl \longrightarrow SO_2 - SO_2 \longrightarrow Cl$$

$$(PAG5-1)$$

$$H_3C \longrightarrow SO_2 - SO_2 \longrightarrow CH_3$$

$$(PAG5-2)$$

$$H_3CO \longrightarrow -SO_2 - SO_2 \longrightarrow -OCH_3$$

$$(PAG5-3)$$

$$H_3C \longrightarrow -SO_2 - SO_2 \longrightarrow -Cl$$

$$(PAG5-4)$$

$$F_3C \longrightarrow -SO_2 - SO_2 \longrightarrow -CF_3$$

$$(PAG5-5)$$

$$(PAG5-6)$$

$$H_5C_2O \longrightarrow -SO_2 - SO_2 \longrightarrow -Cl$$

$$(PAG5-7)$$

$$SO_2 - SO_2 \longrightarrow -Cl$$

$$(PAG5-8)$$

[0084]

$$SO_2 - SO_2 - CH_3$$
(PAG5-9)

$$CI$$
 SO_2 SO_2 OCH_3 $(PAG5-11)$

$$H_3C$$
 HC
 SO_2
 SO_2
 SO_2
 $PAG5-12$

【0085】 【化32】

【0086】 【化33】

【0087】 【化34】

【0088】(4)下記一般式(PAG7)で表される ジアゾジスルホン誘導体。

【0089】 【化35】

【0090】ここでRは、直鎖状、分岐状又は環状アルキル基、あるいは置換していてもよいアリール基を表す。

【0091】具体例としては以下に示す化合物が挙げられるが、これらに限定されるものではない。

【0092】 【化36】

【 0 0 9 3 】 〔 2 〕 (B) 酸の作用により分解し、アルカリ現像液中での溶解度を増大させる基を有する樹脂 ((B) 成分)

(B)成分は、本発明の第1組成物に必須成分として用いられる。(B)成分は、酸により分解し、アルカリ現像液中での溶解性を増大させる基(酸で分解しうる基ともいう)を有する樹脂としては、樹脂の主鎖又は側鎖、あるいは、主鎖及び側鎖の両方に、酸で分解し得る基を有する樹脂である。この内、酸で分解し得る基を側鎖に有する樹脂がより好ましい。

【0094】酸で分解し得る基として好ましい基は、 $-COOA^0$ 、 $-O-B^0$ 基であり、更にこれらを含む基としては、 $-R^0-COOA^0$ 、又は $-Ar-O-B^0$ で示される基が挙げられる。ここで A^0 は、 $-C(R^{01})(R^{02})(R^{03})$ 、 $-Si(R^{01})(R^{02})(R^{03})$ もしくは $-C(R^{04})(R^{05})-O-R^{06}$ 基を示す。 B^0 は、 A^0 又は $-CO-O-A^0$ 基を示す(R^0 、 $R^{01}\sim R^{06}$ 及びArは後述のものと同義)。

【0095】酸分解性基としては好ましくは、シリルエーテル基、クミルエステル基、アセタール基、テトラヒドロピラニルエーテル基、エノールエーテル基、第3級のアルキルエーテル基、第3級の

アルキルエステル基、第3級のアルキルカーボネート基等である。更に好ましくは、第3級アルキルエステル基、第3級アルキルカーボネート基、クミルエステル基、アセタール基、テトラヒドロピラニルエーテル基である。特に好ましくはアセタール基である。

【0096】次に、これら酸で分解し得る基が側鎖として結合する場合の母体樹脂としては、側鎖に一〇Hもしくは一C〇〇H、好ましくは一R〇一C〇〇Hもしくは一Ar一〇H基を有するアルカリ可溶性樹脂である。例えば、後述するアルカリ可溶性樹脂を挙げることができる。

【0097】これらアルカリ可溶性樹脂のアルカリ溶解 速度は、0.261Nテトラメチルアンモニウムハイド ロオキサイド (TMAH) で測定 (23℃) して170 A/秒以上のものが好ましい。特に好ましくは330A /秒以上のものである(ここでAはオングストロー ム)。また、矩形プロファイルを達成する点から遠紫外 光やエキシマレーザー光に対する透過率が高いアルカリ 可溶性樹脂が好ましい。好ましくは、 $1 \mu m$ 膜厚の248 n m での透過率が20~90%である。このような観 点から、特に好ましいアルカリ可溶性樹脂は、o-、m -、p-ポリ(ヒドロキシスチレン)及びこれらの共重 合体、水素化ポリ(ヒドロキシスチレン)、ハロゲンも しくはアルキル置換ポリ(ヒドロキシスチレン)、ポリ (ヒドロキシスチレン)の一部、O-アルキル化もしく は〇一アシル化物、スチレンーヒドロキシスチレン共重 合体、α-メチルスチレン-ヒドロキシスチレン共重合 体及び水素化ノボラック樹脂である。本発明の酸分解性 樹脂としては、ヒドロキシスチレン繰り返し単位を含有 する樹脂であることが好ましい。

【0098】本発明に用いられる酸で分解し得る基を有する樹脂は、欧州特許254853号、特開平2-25850号、同3-223860号、同4-251259号等に開示されているように、アルカリ可溶性樹脂に酸で分解し得る基の前駆体を反応させる、もしくは、酸で分解し得る基の結合したアルカリ可溶性樹脂モノマーを種々のモノマーと共重合して得ることができる。

【0099】酸分解性樹脂としてはヒドロキシスチレン繰り返し単位及び酸分解性基を有する繰り返し単位を含有する樹脂が好ましい。好ましくはヒドロキシスチレン繰り返し単位を有する樹脂、又はヒドロキシスチレン及び酸分解性基を有する樹脂、又はヒドロキシスチレン及び酸分解性基を有する樹脂である。また、酸分解性基としてはアセタール基が好ましい。これにより照射から後加熱までの間の経時による性能変動が小さくなる。アセタール基としては1ーアルコキシエチルアセタール基が好ましい。さらに好ましくはアセタール残基中に環状炭化水素基または芳香族基を有する1ーアルコキシエチルアセタール基である。これを用いることによりドライエッチング耐

性が向上する。

【 0 1 0 0 】本発明に使用される酸により分解し得る基 を有する樹脂の具体例を以下に示すが、本発明はこれら に限定されるものではない。

【0101】p-t-ブトキシスチレン/p-ヒドロキ シスチレン共重合体、p-(t-ブトキシカルボニルオ キシ)スチレン/p-ヒドロキシスチレン共重合体、p - (t - ブトキシカルボニルメチルオキシ) スチレン/ p-ヒドロキシスチレン共重合体、4-(t-ブトキシ カルボニルメチルオキシ)-3-メチルスチレン/4-ヒドロキシ-3-メチルスチレン共重合体、p-(t-ブトキシカルボニルメチルオキシ)スチレン/p-ヒド ロキシスチレン(10%水素添加物)共重合体、m-(t-ブトキシカルボニルメチルオキシ)スチレン/m ーヒドロキシスチレン共重合体、o-(t-ブトキシカ ルボニルメチルオキシ)スチレン/o-ヒドロキシスチ レン共重合体、p-(クミルオキシカルボニルメチルオ キシ)スチレン/p-ヒドロキシスチレン共重合体、ク ミルメタクリレート/メチルメタクリレート共重合体、 4-t-ブトキシカルボニルスチレン/マレイン酸ジメ チル共重合体、ベンジルメタクリレート/テトラヒドロ ピラニルメタクリレート、

【0102】p-(t-ブトキシカルボニルメチルオキシ)スチレン/<math>p-ヒドロキシスチレン/スチレン共重合体、p-t-ブトキシスチレン/p-ヒドロキシスチレン/フマロニトリル共重合体、t-ブトキシスチレン/ヒドロキシエチルメタクリレート共重合体、スチレン/N-(4-t-ブトキシカルボニルオキシフェニル)マレイミド共重合体、<math>p-ヒドロキシスチレン/t-ブチルメタクリレート共重合体、p-セドロキシスチレン/p-セドロキシスチレン/t-ブチルメタクリレート共重合体

pーヒドロキシスチレン/tーブチルアクリレート共重 合体、スチレン/pーヒドロキシスチレン/tーブチル アクリレート共重合体

pー(tーブトキシカルボニルメチルオキシ)スチレン/pーヒドロキシスチレン/Nーメチルマレイミド共重合体、tーブチルメタクリレート/1ーアダマンチルメチルメタクリレート共重合体、pーヒドロキシスチレン/tーブチルアクリレート/pーでセトキシスチレン共重合体、pーヒドロキシスチレン/tーブチルアクリレート/pー(tーブトキシカルボニルオキシ)スチレン共重合体、pーヒドロキシスチレン/tーブチルアクリレート/pー(tーブトキシカルボニルメチルオキシ)スチレン共重合体、

【 O 1 O 3 】本発明において、酸で分解し得る基を有する樹脂((B)成分)としては、下記の一般式(IV)及び一般式(V)で示される繰り返し構造単位を含む樹脂が好ましい。これにより、高解像を有し、且つ照射から加熱までの経時における性能変化がより少なくなる。

[0104] [化37] (中) (OH)

【0105】(上記一般式(IV)中、Lは、水素原子、置換されていてもよい、直鎖、分岐もしくは環状のアルキル基、又は置換されていてもよいアラルキル基を表す。Zは、置換されてもよい、直鎖、分岐もしくは環状のアルキル基、又は置換されていてもよいアラルキル基を表す。またZとLが結合して5又は6員環を形成してもよい。)

(V)

【0106】一般式(IV)のL及びZにおけるアルキル基としては、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ローブチル基、イソブチル基、セーブチル基、ペンチル基、シクロペンチル基、ヘキシル基、シクロヘキシル基、オクチル基、ドデシル基などの炭素数1~20個の直鎖、分岐あるいは環状のものが挙げられる。

【0107】アルキル基の好ましい置換基としてはアル キル基、アルコキシ基、水酸基、ハロゲン原子、ニトロ 基、アシル基、アシルアミノ基、スルホニルアミノ基、 アルキルチオ基、アリールチオ基、アラルキルチオ基等 が挙げられ、例えばシクロヘキシルエチル基、アルキル カルボニルオキシメチル基やアルキルカルボニルオキシ エチル基、アリールカルボニルオキシエチル基、アラル キルカルボニルオキシエチル基、アルキルオキシメチル 基、アリールオキシメチル基、アラルキルオキシメチル 基、アルキルオキシエチル基、アリールオキシエチル 基、アラルキルオキシエチル基、アルキルチオメチル 基、アリールチオメチル基、アラルキルチオメチル基、 アルキルチオエチル基、アリールチオエチル基、アラル キルチオエチル基等が挙げられる。この場合のアルキル は特に限定しないが、鎖状、環状、分岐状のいずれでも よく、例えばシクロヘキシルカルボニルオキシエチル基 やセーブチルシクロヘキシルカルボニルオキシエチル 基、n-ブチルシクロヘキシルカルボニルオキシエチル 基のような基を挙げることができる。また、アリールも 限定しないが、例えばフェニルオキシエチル基等が挙げ られ、更に置換されても良く、例えばシクロヘキシルフ ェニルオキシエチル基等を挙げることができる。アラル キルも特に限定しないが、例えばベンジルカルボニルオ キシエチル基等を挙げることができる。

【0108】L、Zにおけるアラルキル基としては、置 換又は未置換のベンジル基、置換又は未置換のフェネチ ル基などの炭素数7~15個のものが挙げられる。アラ ルキル基の好ましい置換基としてはアルコキシ基、水酸 基、ハロゲン原子、ニトロ基、アシル基、アシルアミノ 基、スルホニルアミノ基、アルキルチオ基、アリールチ オ基、アラルキルチオ基等が挙げられ、例えば、アルコ キシベンジル基、ヒドロキシベンジル基、フェニルチオ フェネチル基等が挙げられる。上記Zが、置換アルキル 基や置換アラルキル基であることが、更にエッジラフネ スの向上が認められる点で好ましい。ここで、アルキル 基の置換基としては、環状アルキル基、アリールオキシ 基、アルキルカルボキシ基、アリールカルボキシ基、ア ラルキルカルボキシ基が好ましく、アラルキル基の置換 基としては、アルキル基、環状アルキル基、水酸基が好 ましい。また、Zが、芳香族基、または単環もしくは多 環の環状アルキル基を有する基であることがドライエッ チング耐性向上の観点から好ましい。

【0109】LとZが互いに結合して形成する5又は6 員環としては、テトラヒドロピラン環、テトラヒドロフ ラン環等が挙げられる。

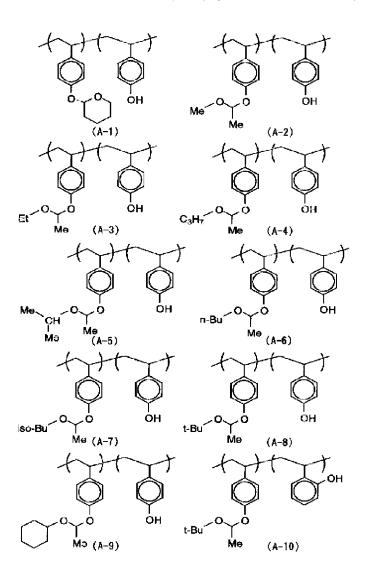
【0110】上記樹脂中の一般式 (IV) で示される繰り返し構造単位と一般式 (V) で示される繰り返し構造単位との比率は、好ましくは $1/99\sim60/40$ であり、より好ましくは $5/95\sim50/50$ であり、更に好ましくは $10/90\sim40/60$ である。

【0111】上述の一般式(IV)及び一般式(V)で示される繰り返し構造単位を含む樹脂には、他のモノマーから誘導される構造単位が含まれてもよい。他のモノマーとしては、水素化ヒドロキシスチレン;ハロゲン、アルコキシもしくはアルキル置換ヒドロキシスチレン;スチレン;ハロゲン、アルコキシ、アシロキシもしくはアルキル置換スチレン;無水マレイン酸;アクリル酸誘導体;メタクリル酸誘導体;Nー置換マレイミド等を挙げることができるが、これらに限定されるものではない。一般式(IV)及び一般式(V)の構造単位と他のモノマーの構造単位との比率は、モル比で、〔(IV)+(V)〕/〔他のモノマー成分〕=100/0~50/50、好ましくは100/0~60/40、更に好ましくは100/0~70/30である。

【 O 1 1 2 】上述の一般式(IV) 及び一般式(V) で示される繰り返し構造単位を含む樹脂、及びその他に本発明において用いることができる樹脂の具体例としては、下記のものが挙げられる。

[0113]

【化38】



【0114】 【化39】

【0117】 【化42】

[0118]

【0119】 【化44】

【0120】 【化45】

【0121】 【化46】

【0122】 【化47】

【0123】 【化48】

【0124】上記具体例において、Meはメチル基、E tはエチル基、nBuはn-ブチル基、iso-Buは イソブチル基、tBuはt-ブチル基を表す。

【0125】酸分解性基としてアセタール基を用いる場合、アルカリ溶解速度調整及び耐熱性向上のために合成段階においてポリヒドロキシ化合物を添加してポリマー主鎖を多官能アセタール基で連結する架橋部位を導入してもよい。ポリヒドロキシ化合物の添加量は樹脂の水酸基の量に対して、 $0.01\sim5mol\%$ 、更に好ましくは $0.05\sim4mol\%$ である。ポリヒドロキシ化合物としては、フェノール性水酸基あるいはアルコール性水酸基を $2\sim6$ 個持つものがあげられ、好ましくは水酸基の数が $2\sim4$ 個であり、更に好ましくは水酸基の数が $2\sim4$ 個であり、更に好ましくは水酸基の数が $2\sim4$ 個である。以下にポリヒドロキシ化合物の具体例を示すが、これに限定されるものではない。

【0126】 【化49】

HO
$$-(CH_2)_n$$
 OH HO OH HO OH

N = 2 \sim 8

HO OH HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

HO OH

【0127】(B)酸で分解し得る基を有する樹脂の重量平均分子量(Mw)は、2,000~300,000 の範囲であることが好ましい。2,000未満では未照射部の現像により膜減りが大きく、300,000を越えると樹脂自体のアルカリに対する溶解速度が遅くなり感度が低下してしまう。ここで、重量平均分子量は、ゲルパーミエーションクロマトグラフィーのポリスチレン換算値をもって定義される。

【0128】また、本発明のポジ型感放射線性組成物の(B)成分、即ち酸で分解し得る基を有する樹脂は、2種類以上混合して使用してもよい。(B)成分の使用量は、本発明の第1組成物の固形分を基準として、40~99重量%、好ましくは60~98重量%である。

【0129】〔3〕(C)酸の作用により分解し、アルカリ現像液への溶解性が増大する分子量3000以下の化合物((C)成分)

(C)成分は、第2組成物に必須成分として含有される成分であり、第1組成物には必要に応じて配合される成分である。(C)成分は、酸により分解し得る基を有し、アルカリ現像液中での溶解度が酸の作用により増大する、分子量3000以下、好ましくは200~2,0

00、更に好ましくは300~1,500の低分子量化合物である。この(C)成分は、非照射部のアルカリ現像液に対する溶解阻止剤として機能している。なお、以下の記載において、「酸分解性溶解阻止化合物」は(C)成分と同義である。

【0130】好ましい(C)成分、即ち好ましい酸分解 性溶解阻止化合物は、その構造中に酸で分解し得る基を 少なくとも 2個有し、且つ該酸分解性基間の距離が、最 も離れた位置において、酸分解性基を除く結合原子を少 なくとも8個経由する化合物である。より好ましい酸分 解性溶解阻止化合物は、(イ)その構造中に酸で分解し 得る基を少なくとも2個有し、且つ該酸分解性基間の距 離が、最も離れた位置において、酸分解性基を除く結合 原子を少なくとも10個、好ましくは少なくとも11 個、更に好ましくは少なくとも12個経由する化合物、 及び(ロ)酸分解性基を少なくとも3個有し、該酸分解 性基間の距離が、最も離れた位置において、酸分解性基 を除く結合原子を少なくとも9個、好ましくは少なくと も10個、更に好ましくは少なくとも11個経由する化 合物である。また、上記結合原子の上限は、好ましくは 50個、より好ましくは30個である。

【0131】酸分解性溶解阻止化合物が、酸分解性基を 3個以上、好ましくは4個以上有する場合、また酸分解 性基を2個有する場合においても、該酸分解性基が互い にある一定の距離以上離れていれば、アルカリ可溶性樹 脂に対する溶解阻止性が著しく向上する。なお、酸分解 性基間の距離は、酸分解性基を除く、経由結合原子数で 示される。例えば、下記の化合物(1)、(2)の場合、酸分解性基間の距離は、各々結合原子4個であり、化合物(3)では結合原子12個である。

(1)

【0132】 【化50】

$$B^0 - O = \frac{1}{2} \frac{3}{4} O - B^0$$

$$A^{0}-OOC^{-1}CH_{2}-{}^{2}CH_{2}-{}^{3}CH_{2}-{}^{4}CH_{2}-COO-A^{0}$$
 (2)

$$B^{0}-O \xrightarrow{1} \xrightarrow{2} \xrightarrow{3} \xrightarrow{5} CH_{2} - \xrightarrow{5} CH_{2} - \xrightarrow{7} CH_{2} - \xrightarrow{8} CH_{2} \xrightarrow{9} \xrightarrow{10} \xrightarrow{12} O - B^{0}$$

$$CH_{3} \xrightarrow{10} \xrightarrow{10} \xrightarrow{11} O - B^{0}$$

$$CH_{3} \xrightarrow{10} \xrightarrow{10} \xrightarrow{12} O - B^{0}$$

$$CH_{3} \xrightarrow{10} \xrightarrow{10} O - B^{0}$$

$$CH_{3} \xrightarrow{10} O - B^{0}$$

酸分解性基: $-COO-\Lambda^0$ 、 $-O-B^0$

【0133】また、酸分解性溶解阻止化合物は、1つのベンゼン環上に複数個の酸分解性基を有していてもよいが、好ましくは、1つのベンゼン環上に1個の酸分解性基を有する骨格から構成される化合物である。

【O134】酸により分解し得る基、即ち一COO一A ⁰、-O-B⁰基を含む基としては、-R⁰-COO- A^{0} 、又は $-Ar-O-B^{0}$ で示される基が挙げられる。 ここで A^{0} は、 $-C(R^{01})(R^{02})(R^{03})$ 、-Si (R^{01}) (R^{02}) (R^{03}) & L<tt-C (R^{04}) (R⁰⁵) -O-R⁰⁶基を示す。B⁰は、A⁰又は-CO-O-A⁰基を示す。R⁰¹、R⁰²、R⁰³、R⁰⁴及びR 05は、同一又は異なって、水素原子、アルキル基、シク ロアルキル基、アルケニル基もしくはアリール基を示 し、R06はアルキル基もしくはアリール基を示す。但 し、R01~R03の内少なくとも2つは水素原子以外の基 であり、又、R01~R03及びR04~R06の内の2つの基 が結合して環を形成してもよい。R0は置換基を有して いてもよい2価以上の脂肪族もしくは芳香族炭化水素基 を示し、一Arーは単環もしくは多環の置換基を有して いてもよい2価以上の芳香族基を示す。

【0135】ここで、アルキル基としてはメチル基、エチル基、プロピル基、nーブチル基、secーブチル基、tーブチル基の様な炭素数1~4個のものが好ましく、シクロアルキル基としてはシクロプロピル基、シクロブチル基、シクロペキシル基、アダマンチル基の様な炭素数3~10個のものが好ましく、アルケニル基としてはビニル基、プロペニル基、アリル基、ブテニル基の様な炭素数2~4個のものが好ましく、アリール基としてはフエニル基、キシリル基、トルイル基、クメニル基、ナフチル基、アントラセニル基の様な炭素数6~1

4個のものが好ましい。また、置換基としては水酸基、 ハロゲン原子(フツ素、塩素、臭素、ヨウ素)、ニトロ 基、シアノ基、上記のアルキル基、メトキシ基、エトキ シ基、ヒドロキシエトキシ基、プロポキシ基、ヒドロキ シプロポキシ基、n-ブトキシ基、イソブトキシ基、s e c ーブトキシ基、t ーブトキシ基等のアルコキシ基、 メトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基等のアル コキシカルボニル基、ベンジル基、フェネチル基、クミ ル基等のアラルキル基、アラルキルオキシ基、ホルミル 基、アセチル基、ブチリル基、ベンゾイル基、シアナミ ル基、バレリル基等のアシル基、ブチリルオキシ基等の アシロキシ基、上記のアルケニル基、ビニルオキシ基、 プロペニルオキシ基、アリルオキシ基、ブテニルオキシ 基等のアルケニルオキシ基、上記のアリール基、フエノ キシ基等のアリールオキシ基、ベンゾイルオキシ基等の アリールオキシカルボニル基を挙げることができる。

【0136】酸分解性基として好ましくは、シリルエーテル基、クミルエステル基、アセタール基、テトラヒドロピラニルエーテル基、エノールエーテル基、第3級のアルキルエステル基、第3級のアルキルカーボネート基等を挙げることができる。更に好ましくは、第3級アルキルエステル基、第3級アルキルカーボネート基、クミルエステル基、テトラヒドロピラニルエーテル基である。【0137】(C)成分は、好ましくは、特開平1-289946号、特開平1-289947号、特開平2-2560号、特開平3-128959号、特開平3-158855号、特開平3-179353号、特開平3-191351号、特開平3-200253号、特開平

3-200254号、特開平3-200255号、特開 平3-259149号、特開平3-279958号、特 開平3-279959号、特開平4-1650号、特開 平4-1651号、特開平4-11260号、特開 平4-12356号、特開 平4-12357号、特願 平3-33229号、特願 平3-230790号、特願 平3-320438号、特願 平4-25157号、特願 平4-52732号、特願 平4-107885号、特願 平4-107885号、特願 平4-107889号、同4-152195号等の明細書に記載されたポリヒドロキシ化合物のフエノール性 O H基の一部もしくは全部を上に示した基、一R⁰-COO-A⁰もしくはB⁰基で結合し、保護した化合物を包含する。

【0138】更に好ましくは、特開平1-289946号、特開平3-128959号、特開平3-158855号、特開平3-179353号、特開平3-200251号、特開平3-200252号、特開平3-200255号、特開平3-259149号、特開平3-279958号、特開平4-1650号、特開平4-11260号、特開平4-12357号、特願平4-12357号、特願平4-104542号、特願平4-107885号、特願平4-107889号、同4-152195号の明細書に記載されたポリヒドロキシ化合物を用いたものが挙げられる。

【0139】本発明において、(C)成分の好ましい化 合物骨格の具体例を以下に示す。

【0140】 【化51】

$$RO \xrightarrow{O} C \xrightarrow{OR} OR$$

$$(1)$$

$$RO \xrightarrow{O} -S \xrightarrow{OR} OR$$

$$(3)$$

$$RO \longrightarrow S \longrightarrow OR$$
(4)

【0141】 【化52】

RO
$$CH_3$$
 OR CH_2 CH_2 CH_3 CH_3 CH_3

$$H_3C$$
 RO
 CH_2
 H_3C
 RO
 CH_3
 CH_3

RO OR RO OR
RO
$$CH$$
O=C
 CH_2
 CH_3
 CH_3
 CH_3
 CH_3
 CH_3

【0142】 【化53】

RO OR OR OR OR OR OR
$$C = 0$$
 CH_3 CH_3

$$H_3C$$
 CH_3
 CH_3

【0144】 【化55】

$$\begin{array}{c|c} OR & CH_3 \\ \hline \\ CH_3 & C - C - CH_3 \\ \hline \\ OR & (16) \end{array}$$

$$\begin{array}{c|ccccc} & CH_3 & CH_3 & OR \\ & & & CH_3 & CH_3 \\ & & & & CH_3 & CH_3 \\ & & & & CH_3 & CH_3 \end{array}$$

【0145】 【化56】

$$\begin{array}{c|c} OR & OR & OR \\ \hline \\ RO & CH_3 \\ \hline \\ (19) & \end{array}$$

$$\begin{array}{c|c} \text{OR} & \text{OR} & \text{OR} \\ \text{RO} & & \text{OR} & \text{OR} \\ \text{RO} & & \text{CH}_3 & \text{OR} \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c|c} OR & OR & OR \\ \hline \\ RO & RO & OR \\ \hline \\ CH_3 & \\ \hline \\ (21) & \cdot \end{array}$$

【0146】 【化57】

RO

OR

$$CH_3$$
 CH_3
 CH_3

RO
$$CH_{3}$$

$$RO$$

$$CH_{3}$$

$$RO$$

$$CH_{3}$$

$$H_{3}C$$

$$CH_{2}$$

$$RO$$

$$CH_{3}$$

$$H_{3}C$$

$$CH_{3}$$

$$RO$$

$$CH_{3}$$

$$H_{3}C$$

$$CH_{3}$$

$$RO$$

$$CH_{3}$$

(34)

$$\begin{array}{c|c} \text{II}_3\text{C} & \text{CH}_3 \\ \text{RO} & \text{OR} \\ \\ \text{RO} & \text{CH}_3 \\ \\ \text{H}_3\text{C} & \text{(36)} & \text{CH}_3 \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c|c} & & & & \text{OR} \\ & & & & \\ & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & &$$

【0150】 【化61】

【化63】

 $-CH_2-COO-C(CH_3)_2C_6H_5$, $---CH_2-COO-C_4H_9$ t ,

【0155】を表す。但し、少なくとも2個、もしくは 構造により3個は水素原子以外の基であり、各置換基R は同一の基でなくてもよい。

【0156】第1組成物の場合、(C)成分の含量は、 第1組成物の固形分を基準として、好ましくは3~45 重量%、より好ましくは5~30重量%、更に好ましく は10~20重量%である。第2組成物の場合の(C) 成分の含量は、上記第1組成物と同様である。

【 0 1 5 7 】 〔 4 〕 (D) アルカリ可溶性樹脂((D) 成分)

(D) アルカリ可溶性樹脂は、本発明の第2組成物に必 須の成分である。本発明の第1組成物には添加してもよ い成分である。(D)アルカリ可溶性樹脂は、水に不溶 でアルカリ現像液に可溶な樹脂であり、第2組成物のア ルカリ溶解性を調節するために用いられる。この樹脂 は、酸で分解し得る基を実質上有さない。(D)成分と しては、例えばノボラック樹脂、水素化ノボラツク樹 脂、アセトンーピロガロール樹脂、oーポリヒドロキシ スチレン、mーポリヒドロキシスチレン、pーポリヒド ロキシスチレン、水素化ポリヒドロキシスチレン、ハロ ゲンもしくはアルキル置換ポリヒドロキシスチレン、ヒ ドロキシスチレン-N-置換マレイミド共重合体、o/

【0153】化合物(1)~(44)中のRは、水素原 子、

[0154] 【化64】

p-及びm/p-ヒドロキシスチレン共重合体、ポリヒ ドロキシスチレンの水酸基に対する一部〇一アルキル化 物(例えば、5~30モル%の〇-メチル化物、〇-(1-メトキシ) エチル化物、〇-(1-エトキシ) エ チル化物、O-2-テトラヒドロピラニル化物、O-(tーブトキシカルボニル)メチル化物等)もしくはO -アシル化物(例えば、5~30モル%のO-アセチル 化物、O-(tーブトキシ)カルボニル化物等)、スチ レンー無水マレイン酸共重合体、スチレンーヒドロキシ スチレン共重合体、 $\alpha -$ メチルスチレンーヒドロキシス チレン共重合体、カルボキシル基含有メタクリル系樹脂 及びその誘導体、ポリビニルアルコール誘導体を挙げる ことができるが、これらに限定されるものではない。

【0158】特に好ましい(D)アルカリ可溶性樹脂 は、ノボラック樹脂及びoーポリヒドロキシスチレン、 mーポリヒドロキシスチレン、pーポリヒドロキシスチ レン及びこれらの共重合体、アルキル置換ポリヒドロキ シスチレン、ポリヒドロキシスチレンの一部〇一アルキ ル化、もしくは〇一アシル化物、スチレンーヒドロキシ スチレン共重合体、 $\alpha -$ メチルスチレンーヒドロキシス チレン共重合体である。該ノボラック樹脂は所定のモノ マーを主成分として、酸性触媒の存在下、アルデヒド類 と付加縮合させることにより得られる。

【0159】ノボラック樹脂の重量平均分子量は、1,000~30,000の範囲であることが好ましい。1,000未満では未照射部の現像後の膜減りが大きく、30,000を越えると現像速度が小さくなってしまう。特に好適なのは2,000~20,000の範囲である。また、ノボラック樹脂以外の前記ポリヒドロキシスチレン、及びその誘導体、共重合体の重量平均分子量は、2000以上、好ましくは5000~20000、より好ましくは8000~10000である。また、レジスト膜の耐熱性を向上させるという観点からは、10000以上が好ましい。ここで、重量平均分子量はゲルパーミエーションクロマトグラフィーのボリスチレン換算値をもって定義される。本発明に於けるこれらのアルカリ可溶性樹脂は2種類以上混合して使用してもよい。

【 0 1 6 0 】 アルカリ可溶性樹脂の使用量は、第 2 組成物の固形分を基準として、好ましくは 4 0 ~ 9 7 重量%、より好ましくは 6 0 ~ 9 0 重量%である。

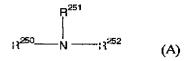
【0161】[5]その他の成分

本発明のポジ型感放射線性組成物には、必要に応じてその他の成分を配合することができるが、その中でも特に配合するのが好ましい成分について説明する。

【 O 1 6 2 】 (E) 有機塩基性化合物((E)成分) 本発明のポジ型感放射線性組成物に配合することのできる好ましい(E) 有機塩基性化合物は、フェノールよりも塩基性の強い化合物である。なかでも下記(A)~(E)で示される構造を含む有機塩基性化合物が好ましい。有機塩基性化合物を用いることにより、照射から後加熱までの経時によっても性能変化が小さい。

[0163]

【化65】



【0164】ここで、 R^{250} 、 R^{251} 及び R^{252} は、同一または異なって、水素原子、炭素数 $1\sim20$ のアルキル基、炭素数 $1\sim20$ のアミノアルキル基、炭素数 $1\sim20$ のヒドロキシアルキル基、又は炭素数 $6\sim20$ の置換もしくは非置換のアリール基である。また、ここで R^{251} と R^{252} は互いに結合して環を形成してもよい。

[0165]

【化66】

$$\begin{array}{c|c} & & \\ \hline & & \\ \hline & & \\ \hline \end{array}$$

【0166】(式中、R²⁵³、R²⁵⁴、R²⁵⁵およびR²⁵⁶ は、同一または異なり、炭素数1~6のアルキル基を示 す)。好ましい具体例としては、置換もしくは未置換の グアニジン、置換もしくは未置換のアミノピリジン、置 換もしくは未置換のアミノアルキルピリジン、置換もし くは未置換のアミノピロリジン、置換もしくは未置換の インダーゾル、置換もしくは未置換のピラゾール、置換 もしくは未置換のピラジン、置換もしくは未置換のピリ ミジン、置換もしくは未置換のプリン、置換もしくは未 置換のイミダゾリン、置換もしくは未置換のピラゾリ ン、置換もしくは未置換のピペラジン、置換もしくは未 置換のアミノモルフォリン、置換もしくは未置換のアミ ノアルキルモルフォリン等が挙げられ、モノ、ジ、トリ アルキルアミン、置換もしくは未置換のアニリン、置換 もしくは未置換のピペリジン、モノあるいはジエタノー ルアミン、オニウムヒドロキシド化合物、オニウムカル ボキシレート化合物、ジアザビシクロ化合物等が挙げら れる。これらの中で好ましい化合物としては、オニウム ヒドロキシド構造、オニウムカルボキシレート構造、ジ アザビシクロ構造、イミダゾール構造、トリアルキルア ミン構造、アニリン構造を含有する化合物を挙げること ができる。好ましい置換基は、アミノ基、アミノアルキ ル基、アルキルアミノ基、アミノアリール基、アリール アミノ基、アルキル基、アルコキシ基、アシル基、アシ ロキシ基、アリール基、アリールオキシ基、ニトロ基、 水酸基、シアノ基である。

【0167】好ましい化合物として、グアニジン、1,1-ジメチルグアニジン、1,1,3,3,-テトラメチルグアニジン、2-アミノピリジン、3-アミノピリジン、4-アミノピリジン、2-ジエチルアミノピリジン、4-ジメチルアミノピリジン、2-アミノピリジン、2-アミノ-3-メチルピリジン、2-アミノ-6

-メチルピリジン、3-アミノエチルピリジン、4-ア ミノエチルピリジン、3-アミノピロリジン、ピペラジ ン、N-(2-アミノエチル)ピペラジン、N-(2-アミノエチル)ピペリジン、4-アミノ-2,2,6, 6-テトラメチルピペリジン、4-ピペリジノピペリジ ン、2-イミノピペリジン、1-(2-アミノエチル) ピロリジン、ピラゾール、3-アミノ-5-メチルピラ ゾール、5ーアミノー3ーメチルー1ーpートリルピラ ゾール、ピラジン、2-(アミノメチル)-5-メチル ピラジン、ピリミジン、2,4-ジアミノピリミジン、 4,6-ジヒドロキシピリミジン、2-ピラゾリン、3 ーピラゾリン、Nーアミノモルフォリン、Nー(2-ア ミノエチル)モルフォリン、1,5-ジアザビシクロ 〔4,3,0〕ノナー5ーエン、1,8ージアザビシク リフェニルイミダゾール、トリ(n-ブチル)アミン、 トリ(n-オクチル)アミン、N-フェニルジエタノー ルアミン、N-ヒドロキシエチルピペリジン、2,6-ジイソプロピルアニリン、N-シクロヘキシル-N'-モルホリノエチルチオ尿素、N-ヒドロキシエチルモル ホリン等が挙げられるがこれに限定されるものではな V1.

【0168】これらの中でも特に好ましい化合物としては、1,5ージアザビシクロ〔4.3.0〕ノナー5ーエン、1,8ージアザビシクロ〔5.4.0〕ウンデカー7エン、2,4,5ートリフェニルイミダゾール、トリ(nーブチル)アミン、トリ(nーオクチル)アミン、Nーフェニルジエタノールアミン、Nーヒドロキシエチルピペリジン、2,6ージイソプロピルアニリン、NーシクロヘキシルーN'ーモルホリノエチルチオ尿素、Nーヒドロキシエチルモルホリン、テトラブチルアンモニウムヒドロキシド、ジシクロヘキシルメチルアミン、トリス(メトキシエトキシエチル)アミンである。これらの有機塩基性化合物は、1種単独であるいは2種以上を組み合わせて使用することができる。

【0169】有機塩基性化合物の使用量は、組成物の固形分を基準として、通常、0.001~10重量%、好ましくは0.01~5重量%である。0.001重量%未満では上記有機塩基性化合物の添加の効果が得られない。一方、10重量%を超えると感度の低下や非照射部の現像性が悪化する傾向がある。

【 O 1 7 O 】 (F) フッ素系及び/又はシリコン系界面 活性剤 ((F) 成分)

本発明のポジ型感放射線性組成物は、(F)成分を含有することが好ましい。(F)成分としては、フッ素系界面活性剤、シリコン系界面活性剤及びフッ素原子と珪素原子の両方を含有する界面活性剤の少なくとも1種の界面活性剤である。本発明のポジ型感放射線性組成物が上記界面活性剤とを含有することにより、250nm以下、特に220nm以下の露光光源の使用時に、感度、

解像力、基板密着性、耐ドライエッチング性が優れ、経 時保存後のパーティクル発生が少なく、更に現像欠陥と スカムの少ないレジストパターンが得られる。これらの 界面活性剤として、例えば特開昭62-36663号、 特開昭61-226746号、特開昭61-22674 5号、特開昭62-170950号、特開昭63-34 540号、特開平7-230165号、特開平8-62 834号、特開平9-54432号、特開平9-598 8号記載の界面活性剤を挙げることができ、下記市販の 界面活性剤をそのまま用いることもできる。使用できる 市販の界面活性剤として、例えばエフトップEF30 1、EF303、(新秋田化成(株)製)、フロラードFC 430、431(住友スリーエム(株)製)、メガファック F171、F173、F176、F189、R08(大 日本インキ(株)製)、サーフロンS-382、SC1 01、102、103、104、105、106(旭硝 子(株)製)、トロイゾルS-366(トロイケミカル (株)製)等のフッ素系界面活性剤又はシリコン系界面 活性剤を挙げることができる。またポリシロキサンポリ マーKP-341 (信越化学工業 (株) 製) もシリコン 系界面活性剤として用いることができる。

【 0 1 7 1】上記界面活性剤の配合量は、本発明の組成物中の固形分を基準として、通常 0 . 0 0 1 重量%~2 重量%、好ましくは 0 . 0 1 重量%~1 重量%である。これらの界面活性剤は 1 種単独であるいは 2 種以上を組み合わせて用いることができる。

【 O 1 7 2 】本発明のボジ型感放射線性組成物には必要に応じて、更に染料、顔料、可塑剤、上記以外の界面活性剤、光増感剤、及び現像液に対する溶解性を促進させるフェノール性OH基を 2 個以上有する化合物などを含有させることができる。

【0173】本発明で使用できるフェノール性〇日基を2個以上有する化合物は、好ましくは分子量1000以下のフェノール化合物である。また、分子中に少なくとも2個のフェノール性水酸基を有することが必要であるが、これが10を越えると、現像ラチチュードの改良効果が失われる。また、フェノール性水酸基と芳香環との比が0.5未満では膜厚依存性が大きく、また、現像ラチチュードが狭くなる傾向がある。この比が1.4を越えると該組成物の安定性が劣化し、高解像力及び良好な膜厚依存性を得るのが困難となって好ましくない。

【0174】このフェノール化合物の好ましい添加量は、アルカリ可溶性樹脂に対して2~50重量%であり、更に好ましくは5~30重量%である。50重量%を越えた添加量では、現像残渣が悪化し、また現像時にパターンが変形するという新たな欠点が発生して好ましくない。

【0175】このような分子量1000以下のフェノール化合物は、例えば、特開平4-122938号、特開平2-28531号、米国特許第4916210号、欧

州特許第219294号等に記載の方法を参考にして、 当業者に於て容易に合成することが出来る。フェノール 化合物の具体例を以下に示すが、本発明で使用できる化 合物はこれらに限定されるものではない。

【0176】レゾルシン、フロログルシン、2,3,4 ートリヒドロキシベンゾフェノン、2、3、4、4′ー テトラヒドロキシベンゾフェノン、2,3,4,3', 4′,5′-ヘキサヒドロキシベンゾフェノン、アセト ンーピロガロール縮合樹脂、フロログルコシド、2, 4, 2', 4'-ビフェニルテトロール、4, 4'-チ オビス(1, 3-ジヒドロキシ)ベンゼン(2, 2',4,4′ーテトラヒドロキシジフェニルエーテル、2, 2^{\prime} , 4, 4^{\prime} -テトラヒドロキシジフェニルスルフォ キシド、2,2',4,4'-テトラヒドロキシジフェ ニルスルフォン、トリス(4-ヒドロキシフェニル)メ タン、1,1-ビス(4-ヒドロキシフェニル)シクロ ヘキサン、4, $4-(\alpha-メチルベンジリデン) ビスフ$ ェノール、 α , α' , α'' ートリス(4 ーヒドロキシフ ェニル)-1, 3, 5-トリイソプロピルベンゼン、 α , α' , α'' ートリス (4-ヒドロキシフェニル) ー 1-エチル-4-**イ**ソプロピルベンゼン、1,2,2-トリス(ヒドロキシフェニル)プロパン、1,1,2-トリス(3,5-ジメチル-4-ヒドロキシフェニル) プロパン、2,2,5,5-テトラキス(4-ヒドロキ シフェニル) ヘキサン、1,2-テトラキス(4-ヒド ロキシフェニル) エタン、1,1,3-トリス(ヒドロ キシフェニル) ブタン、パラ〔 α , α , α' , α' ーテ トラキス(4-ヒドロキシフェニル)]ーキシレン等を 挙げることができる。

【0177】〔ポジ型感放射線性組成物の調製及びその 使用〕以上、本発明のポジ型感放射線性組成物に含有さ れる各成分を説明した。次に、本発明のポジ型感放射線 性組成物の調製方法及びその使用方法について説明す る。本発明の組成物は、上記各成分を溶解する前記溶媒 に溶かして支持体上に塗布する。ここで使用する溶媒と しては、エチレンジクロライド、シクロヘキサノン、シ クロペンタノン、2-ヘプタノン、 $\gamma-$ ブチロラクト ン、メチルエチルケトン、エチレングリコールモノメチ ルエーテル、エチレングリコールモノエチルエーテル、 2-メトキシエチルアセテート、エチレングリコールモ ノエチルエーテルアセテート、プロピレングリコールモ ノメチルエーテル、プロピレングリコールモノメチルエ ーテルアセテート、トルエン、酢酸エチル、乳酸メチ ル、乳酸エチル、メトキシプロピオン酸メチル、エトキ シプロピオン酸エチル、ピルビン酸メチル、ピルビン酸 エチル、ピルビン酸プロピル、N,N-ジメチルホルム アミド、ジメチルスルホキシド、N-メチルピロリド ン、テトラヒドロフラン等が好ましく、これらの溶媒を 単独あるいは混合して使用する。

【0178】上記の中でも、好ましい溶媒としては2-

ヘプタノン、ァーブチロラクトン、エチレングリコール モノメチルエーテル、エチレングリコールモノエチルエ ーテル、エチレングリコールモノエチルエーテルアセテ ート、プロピレングリコールモノメチルエーテル、プロ ピレングリコールモノメチルエーテルアセテート、プロ ピレングリコールモノエチルエーテルアセテート、乳酸 メチル、乳酸エチル、メトキシプロピオン酸メチル、エ トキシプロピオン酸エチル、Nーメチルピロリドン、テ トラヒドロフランを挙げることができる。

【0179】本発明において、有機溶剤としては、単独 で用いても混合して用いても良いが、構造中に水酸基を 含有する溶剤と、水酸基を含有しない溶剤とを混合した 混合溶剤を使用することが好ましい。これによりレジス ト液保存時のパーティクル発生を軽減することができ る。水酸基を含有する溶剤としては、例えば、エチレン グリコール、エチレングリコールモノメチルエーテル、 エチレングリコールモノエチルエーテル、プロピレング リコール、プロピレングリコールモノメチルエーテル、 プロピレングリコールモノエチルエーテル、乳酸エチル 等を挙げることができ、これらの内でプロピレングリコ ールモノメチルエーテル、乳酸エチルが特に好ましい。 水酸基を含有しない溶剤としては、例えば、プロピレン グリコールモノメチルエーテルアセテート、エチルエト キシプロピオネート、2-ヘプタノン、 $\gamma-$ ブチロラク トン、シクロヘキサノン、酢酸ブチル、N-メチルピロ リドン、N、Nージメチルアセトアミド、ジメチルスル ホキシド等を挙げることができ、これらの内で、プロピ レングリコールモノメチルエーテルアセテート、エチル エトキシプロピオネート、2-ヘプタノン、 $\gamma-$ ブチロ ラクトン、シクロヘキサノン、酢酸ブチルが特に好まし く、プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテー ト、エチルエトキシプロピオネート、2-ヘプタノンが 最も好ましい。

【0180】水酸基を含有する溶剤と水酸基を含有しない溶剤との混合比(重量)は、1/99~99/1、好ましくは10/90~90/10、更に好ましくは20/80~60/40である。水酸基を含有しない溶剤を50重量%以上含有する混合溶剤が塗布均一性の点で特に好ましい。特にプロピレングリコールモノメチルエーテルアセテートとプロピレングリコールモノメチルエーテルを90:10~50:50(重量比)で混合した混合溶剤が好ましい。

【0181】この際、上記溶媒に上記した(F)フッ素 系及び/又はシリコン系界面活性剤を加えることが好ましい。また、(F)成分以外の界面活性剤を添加することができる。そのような界面活性剤として、具体的には、ポリオキシエチレンラウリルエーテル、ポリオキシエチレンセチルエーテル、ポリオキシエチレンオレイルエーテル等のポリオキシエチレンアルキルエーテル類、ポリオキシエ

チレンオクチルフェノールエーテル、ポリオキシエチレ ンノニルフェノールエーテル等のポリオキシエチレンア ルキルアリルエーテル類、ポリオキシエチレン・ポリオ キシプロピレンブロックコポリマー類、ソルビタンモノ ラウレート、ソルビタンモノパルミテート、ソルビタン モノステアレート、ソルビタンモノオレエート、ソルビ タントリオレエート、ソルビタントリステアレート等の ソルビタン脂肪酸エステル類、ポリオキシエチレンソル ビタンモノラウレート、ポリオキシエチレンソルビタン モノパルミテート、ポリオキシエチレンソルビタンモノ ステアレート、ポリオキシエチレンソルビタントリオレ エート、ポリオキシエチレンソルビタントリステアレー ト等のポリオキシエチレンソルビタン脂肪酸エステル類 等のノニオン系界面活性剤; アクリル酸系もしくはメタ クリル酸系(共)重合ポリフローNo. 75, No. 9 5 (共栄社油脂化学工業(株)製)等を挙げることがで きる。これらの界面活性剤の配合量は、本発明の組成物 中の固形分を基準として、通常、2重量%以下、好まし くは1重量%以下である。

【 O 1 8 2】上記組成物を精密集積回路素子の製造に使用されるような基板 (例:シリコン/二酸化シリコン被 覆、SiON、TiN、SOG)上にスピナー、コーター等の適当な塗布方法により塗布後、所定のマスクを通して照射し、ベークを行い現像することにより良好なレジストパターンを得ることができる。

【0183】また、露光光源がDUV光の場合、反射防止膜を設けた基板上ヘレジスト膜を塗布することが好ましい。これにより定在波が低減され、解像力が向上する。好ましい反射防止膜としてはブリュワーサイエンス社のDUVシリーズ、あるいはシプレー社のARシリーズ等が挙げられる。

【0184】本発明のボジ型感放射線性組成物の現像液としては、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸ナトリウム、ケイ酸ナトリウム、メタケイ酸ナトリウム、アンモニア水等の無機アルカリ類、エチルアミン、ロープロピルアミン等の第一アミン類、ジエチルアミン、ジーローブチルアミン等の第二アミン類、トリエチルアミン、メチルジエチルアミン等の第三アミン類、ジメチルエタノールアミン、トリエタノールアミン等のアルコールアミン類、テトラメチルアンモニウムヒドロキシド、テトラエチルアンモニウムヒドロキシド等の第四級アンモニウム塩、ピロール、ピヘリジン等の環状アミン類等のアルカリ性水溶液を使用することができる。更に、上記アルカリ性水溶液にアルコール類、界面活性剤を適当量添加して使用することもできる。

【0185】

【実施例】以下、本発明を実施例により具体的に説明するが、本発明の範囲がこれによりいささかも限定される ものではない。

【0186】合成例1((A)成分である酸発生剤;I

A-1の合成)

窒素気流下テトラロン10gをN,N-ジメチルホルム アミド100m1に溶解させ、これにトリエチルアミン 50m1を加えた。この溶液にクロロトリメチルシラン 14.9gをゆっくり加え、120℃で2時間反応させ た。反応液を室温まで冷却した後へキサン200m1を 加え、これを飽和炭酸水素ナトリウム溶液で2回洗浄 し、乾燥、濃縮した。組成生物を減圧蒸留により精製す るとテトラロンのエノールシリルエーテル13gを得 た。窒素気流下テトラロンのエノールシリルエーテル5 gとテトラメチレンスルホキシド2.4gをクロロホル ム50m1に溶解させ、この溶液を一10℃に冷却し た。これにトリフロロ酢酸無水物4.8gを30分かけ て加え、そのまま30分反応させた。反応液にノナフロ ロブタンスルホン酸カリウム7.7gの水溶液を加え、 よく撹拌した後クロロホルム相を分液、さらに水相をク ロロホルムで抽出した。クロロホルム相を濃縮し、粗生 成物を得た。これをジイソプロピルエーテルで洗浄する と化合物例 (IA-1)を4.2 g得た。 (IA-2) (IA-48)についても同様の方法で合成した。

【0187】合成例2(IB-1の合成)

塩化アルミニウム 22.7g を四塩化炭素 100m1c 溶解させ、氷冷下これにチオアニソール 10g、クロロ酢酸クロリド 20g を滴下して加えた。混合液を 2 時間還流して反応させた。反応液を氷に注ぎ、濃塩酸 15m1 を加えて 30分撹拌 した。水相を取り出しこれにノナフロロブタンスルホン酸カリウム 24.5g の水溶液を加えると粉体が析出した。これをろ取し酢酸エチル/アセトンから再結晶すると化合物例(1B-1)が 12.6g 得られた(1B-2)~(1A-24)についても同様の方法で合成した。

【0188】合成例3〔(B)成分である樹脂の合成〕 (1)<p-(1-(シクロヘキシルエトキシ)エトキシ)スチレン/p-ヒドロキシスチレン(30/70) (樹脂A-25)の合成>

p-ヒドロキシスチレン(日本曹達製VP-8000) 70gをプロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート(PGMEA) 320gに加熱溶解させ、減圧留去により脱水した後20 \mathbb{C} まで冷却した。この溶液にピリジニウム-p-トルエンスルホネート0. 35gおよびシクロヘキサンエタノール22. 4gを加えた。この溶液にセーブチルビニルエーテル17. 5gをゆっくり加え、20 \mathbb{C} で5時間反応させた。反応液にトリエチルアミン0. 28g、酢酸エチル320m1 を加え、これを蒸留水150m1 \mathbb{C} 3回洗浄した。溶剤を留去、濃縮した。得られたオイルをアセトン100m1 に溶解させこれを、蒸留水2 \mathbb{E} 1にゆっくりと注いだ。析出した粉体をろ取、乾燥すると目的物が54g 得られた。

【0189】(2) キシ) エトキシ) スチレン/p-アセトキシスチレン/

p-ヒドロキシスチレン (30/10/60) 樹脂A-38の合成>

pーヒドロキシスチレン(日本曹達製VP-8000) 70gをプロピレングリコールモノメテルエーテルアセテート(PGMEA)320gに加熱溶解させ、減圧留去により脱水した後20℃まで冷却した。この溶液にビリジニウムーpートルエンスルホネート0.35gおよびシクロヘキサンエタノール22.4gを加えた。この溶液にモーブチルビニルエーテル17.5gをゆっくり加え、20℃で5時間反応させた。反応液にピリジン5.53gを加え、これに無水酢酸5.9gをゆっくり加えた。室温で1時間反応させ、この溶液に酢酸エチル320m1を加え、これを蒸留水150m1で3回洗浄した。溶剤を留去、濃縮した。得られたオイルをアセトン100m1に溶解させこれを、蒸留水2しにゆっくりと注いだ。析出した粉体をろ取、乾燥すると目的物が58g得られた。

【0190】(3)上記(1)及び(2)と同様の方法 を用いることにより下記樹脂を合成した。

A-1; p-テトラヒドロピラニルオキシスチレン/p-ヒドロキシスチレン(30/70)分子量1300 0、分散度(Mw/Mn)1.2

A-3; p-(1-x)キシエトキシ)スチレン/p-ヒドロキシスチレン(35/65)分子量15000、分散度(Mw/Mn)1.1

A-7;p-(1-isoブトキシエトキシ)スチレン /p-ヒドロキシスチレン(30/70)分子量600 0、分散度(Mw/Mn)1.2

A-15; p-(1-i-ブトキシエトキシ) スチレン / p-ヒドロキシスチレン/架橋構造を有する繰り返し単位(25/74/1)分子量100000、分散度 (Mw/Mn) 2.5

A-36; p-(1-フェネチルオキシエトキシ) スチレン/p-アセトキシスチレン/p-ヒドロキシスチレン (30/10/60) 分子量11000、分散度 (Mw/Mn) 1. 2

A-41; p-(1-(4-t-) チルシクロへキシルカルボキシエトキシ) エトキシスチレン/<math>p-アセトキシスチレン/p-アセトキシスチレン/p-セドロキシスチレン (30/10/60) 分子量12000、分散度 (Mw/Mn) 1.1 A-43; p-(1-(シクロへキシルエトキシ) エトキシ) スチレン/<math>p-t-ブチルスチレン/p-tドロキシスチレン (30/8/62) 分子量18000、分散度 (Mw/Mn) 2.3

A-22; p-(1-ベンジルオキシエトキシ) スチレン/p-ヒドロキシスチレン(25/75)分子量13000、分散度(Mw/Mn)1.3

A-35; p-(1-ベンジルオキシエトキシ) スチレン/p-ヒドロキシスチレン/p-アセトキシスチレン (20/70/10) 分子量9000、分散度 (<math>Mw/

Mn)1.2

【 0 1 9 1 】 さらに、 (B) 成分である下記の樹脂を合成した。

(4) < A - 48; p - ヒドロキシスチレン/ t - ブチルアクリレート (79/21) の合成>

p-ビニルフェノール84.1g、t-ブチルアクリレート22,4gをジオキサン150gに溶解し、1時間窒素気流を導入した。2,2'ーアゾビスイソ酪酸ジメチル6.91gを添加し、窒素気流下混合液を75℃に加熱し12時間重合を行った。重合終了後、反応液を室温まで冷却し、アセトン150gを添加して希釈後大量のヘキサン中に滴下し、固体のポリマーを得た。アセトン希釈と、ヘキサンへの投入を3回繰り返し、残存モノマーを除去した。得られたポリマーを、60℃で減圧乾燥し、ポリマーA-48を得た。NMRによる分析の結果、p-ビニルフェノール:t-ブチルアクリレートの組成比率は79:21であった。Mwは12,000、分散度 (Mw/Mn) は2.6であった。

【0192】(5) <A-16; p-(1-iso7トキシエトキシ)スチレン/p-ヒドロキシスチレン/セーブチルアクリレート(20/59/21)の合成>上記ポリマー(A-48)20gをプロピレングリコールモノエチルエーテルアセテート(PGMEA)80gに溶解し、60℃に加熱した後徐々に系を減圧にして20mmHgとし、PGMEAと系中の水を共沸脱水した。共沸脱水の後20℃まで冷却し、イソブチルビニルエーテルを2.2gを添加し、更にp-トルエンスルホン酸を3mg添加した。添加後反応を2時間行い、トリエチルアミン少量添加により酸を中和した。その後、反応液に酢酸エチルを投入し、イオン交換水で洗浄することで塩を除去した。更に、反応液から酢酸エチルと水を減圧留去することで目的物であるポリマーA-16を得た。

【0193】(6) A-51; p-ヒドロキシスチレン/スチレン/t-ブチルアクリレート(78/7/15)(分子量13100、分散度(Mw/Mn)2.7)の合成を、上記樹脂A-48と同様に合成した。(7) <A-49; p-ヒドロキシスチレン/p-(t-ブトキシカルボニルオキシ)スチレン(60/40)の合成>

ポリpーヒドロキシスチレン(日本曹達製VP-8000、重量平均分子量11000)をピリジン40m1c溶解させ、これに室温攪拌下二炭酸ジーt-ブチル1. 28gを添加した。室温で3時間反応させた後、イオン交換水1リットル/濃塩酸20gの溶液に投入した。析出した粉体を、ろ過、水洗、乾燥し、p-ヒドロキシスチレン/p-(t-ブチルオキシカルボニルオキシ)スチレン共重合体(60/40)を得た。

【0194】実施例1~30、比較例1

表1、2に示す配合に従い、各成分を溶剤に溶解して、

固形分濃度15重量%に調液し、この溶液を 0.1μ m のポリエチレン製フィルターでろ過してレジスト溶液を調製した。このレジスト溶液について下記の評価を行った。

【0195】A. KrFエキシマレーザー照射評価へキサメチルジシラザン処理を施したシリコンウエハー上にDUV42(ブリュワーサイエンス社製)を塗布し215℃で60秒加熱して、膜厚550オングストロームの反射防止膜を設けた。これにレジスト溶液を、スピンコーターを用いて、均一に塗布し、120℃で90秒間ホットプレート上で加熱乾燥を行い、0.6μmのレジスト膜を形成させた。このレジスト膜に対し、KrFエキシマレーザーステッパー(NA=0.63)を用いラインアンドスペース用マスクを使用してパターン照射し、照射後すぐに110℃で90秒間ホットプレート上

て加熱した。更に2.38%テトラメチルアンモニウム ヒドロオキサイド水溶液で23℃下60秒間現像し、3 0秒間純水にてリンスした後、乾燥した。このようにし て得られたシリコンウェハー上のパターンから下記の方 法でレジストの性能を評価した。その結果を表3に示 す。

【0196】(感度評価法) $0.20\mu m$ のラインアンドベースパターンを再現する照射量 (mJ/cm^2) をもって評価した。

【0197】(解像力) 0.18μ mのラインアンドスペース(1/1)のマスクパターンを再現する照射量における限界解像力を表す。

[0198]

【表1】

ļ	(A)成分			<u> </u>	4-2 842		<u> </u>
	本発明の酸 発生剤(g)	その他の酸発 生剤(g)	(3)成分(g)	(C)成分 (g)	(E)成分 塩基性化合物 (g)	(F)成分 界面活性 剤(0.02g)	
実施例1	[A -1(0.3)		A -25(10)		(1)(0.05)	W -2	PGMEA/ PGME (8/2)
実施例2	[A-2(0,2)		A-38(10)		(1)(0, 05)	W-2	PGMEA/ PGME (8/2)
実施例3	IA-3(0.4)		A-36(10)		(2)(0.02)	W-2	PGMEA
実施例4	IA-4(0.3)		A-43(10)		(2)(0.02)	W-4	PGMEA
実施例5	IA-6(0.4)	PAG4~19(0,1)	A-35(10)		(3)(0.05)	W-4	EL/EEP
実施例6	IA-8(0.2)	PAG4-33(0.1)	A-22(10)		(3)(0, 01)	W-4	BL
実施例7	IA-9(0.4)	PAG6 ·2(0.2)	A-38(5) A-3(4)	D-2(1)	(1)(0.02)	W-4	СН
実施例8	IA-15(0.3)	PAG4-36(0.1)	A-25(5) A-51(4)		(4) (0. 01)	W-2	PGMEA/ PGME (8/2)
実施例9	[A-28(0.3)	PAG4-38(0,2)	A-38(10)	B'-1 (0. 1)	(2)(0,005)	W-1	PGM⊡A
実施例10	IA-29(0.3)	PAG4-37(0.05)	A-38(10)		(4)(0, 05)	W-4	PGMEA/ PGM:E (8/2)
実施例11	IA-31(0.4)	PAG7-3(0.5)	A-3(10)	,	(5)(0, 02)	W-3	PGMEA
実施例12	IA-32(0.2)	PAG7-5(0.6)	A-51(5) A-3(5)		(1)(0.02)	W-2	PGMEA/ PGME (8/2)
突施例13	IA-35(0.2)	PAG5-2(0.1)	A-3(2) A-49(6, 5)	D-2(1. 5)	(5)(0, 01)	W-1	PGMEA/ PGME (8/2)
実施例14	IA-36(0.3)	PAG3-16(0,1)	A-3(8) A-48(1) A-49(1)	B'-3 (0.1)	(1)(0.01) (5)(0.01)	W-4	PGMEA/ PGME (8/2)
実施例15	IA-32(0,3)	PAG4-32(0,1)	A -15(10)		(4)(0. 05)	W-2	PGMEA/ PGME (8/2)
実施例16	IA-33(0.4) IA-36(0.03)		A-1(10)		(2)(0.02)	W -4	EL/EEP
実施例17	IA-30(0.2)	PAG3-22(0.2)	A-48(5) A-49(5)		(4)(0, 02)	W-4	PGMEA/ PGME (8/2)
実施例18	IA-16(0.2)	PAG4~4(0.1)	A-48(5)		(5)(0.02)	W-2	PGMEA
実施例19	1A-23(0,2)	PAG4~38(0.2)	A-51(10)		(1)(0.01)	W-3	PGMEA/ PGME (8/2)
実施例20	IA-40(0.3)		A-49(10)		(5)(0.02)	W-1	PGMEA
実施例21	[A-42(0.3)		A-48(5) A-49(5)		(4)(0.02)	W-4	PGMEA/ PGME (8/2)
実施例22	IB-1(0,4)		A-48(10)		(5)(0, 02)	W-2	PGMEA
実施例23	[B-13(0,3)		A-51(10)		(1)(0, 01)		PGMEA/ PGME (8/2)
実施例24	IB-15(0.3)	PAG4-3(0.1)	A-49(10)		(5)(0.02)	W-1	PGMEA
	PAG-A(0.3)		A-25(10)		(1)(0.05)		PGMEA/ PGM: (8/2)

【0199】 【表2】

	(A)成分	その他の 酸発 生剤(g)	(D)成分(g)	(C) 成分 (g)	(E)成分 塩基性化含物 (g)	(F)成分 界面活性 剤(0.02g)	溶剤
	本発明の酸 発生剤(g)						
実施例25	IA-1(0.3) IA -34(0.02)	PAG4-4(0.2)	p-PHS(8)	D-1(2) B'-2 (0, 2)	(1)(0.01) (5)(0.02)	W-2	PGMEA/ PGME (8/2)
実施例26	IA-33(0.4)	PAG4-5(0.1)	p-PHS/St (9)	D2(1)	(1)(0.01) (2)(0.02)	W-4	PGMEA
実施例27	IA-16(0.4)	PAG4-17(0.2)	m -PHS(8)	1)-3(1, 5)	(1)(0.02)	W-3	EL/EEP
実施例28	IA-6(0.3)		p-PHS(8)	D-1(2) B' -2 (0, 2)	(1)(0, 01) (5)(0, 02)	W-2	PGMEA/ PGME (8/2)
実施例29	IA-31(0.3)		p-PHS/St (9)	D-2(1)	(1)(0.01) (2)(0.02)	W-4	PGMEA
実施例30	IB-1(0.4)		rn—PHS(8)	D-3(1, 5)	(1)(0.02)	W-3	EL/EEP

【0200】(表1及び2の成分の説明)

酸発生剤

PAG3-19及び3-22、PAG4-3、4-4、4-5、4-33、4-36、4-37及び4-38、並びに、PAG7-3及び7-5は、前記詳細説明中で例示した化合物に付記した参照番号に相当し、それぞれ市販のものを使用した。

【 0 2 0 1 】 P A G - Aは、下記の構造の化合物である。

[0202]

【化67】

【 0 2 0 3 】 アルカリ可溶性樹脂(配合量は固形分としての値である)

p-PHSは、p-ヒドロキシスチレン重合体(重量平均分子量;13000、分散度;1.1)であり、アルカリ可溶性である。m-PHSは、m-ヒドロキシスチレン重合体(重量平均分子量;12000、分散度;1.3)であり、アルカリ可溶性である。p-PHS/Stは、p-ヒドロキシスチレン/スチレン(モル比;

85:15) 共重合体(重量平均分子量;20000、 分散度;2.9) であり、アルカリ可溶性である。

【0204】(B'-1)~(B'-3)は、下記の構造の化合物である。

[0205]

【化68】

$$(B'-1)$$

$$(3, -3)$$

$$(8, -3)$$

$$-cH^2COO$$

【0206】(D-1)~(D-3)は、下記の構造の化合物である。

[0207]

【化69】

(D -2)

【0208】(E)塩基性化合物成分

(1);1,5-ジアザビシクロ[4.3.0]-5-ノネン

(2);2,4,5-トリフェニルイミダゾール

(3);トリーnーブチルアミン

(4); N-ヒドロキシエチルピペリジン

(5); テトラブチルアンモニウムヒドロキシド

【0209】(F)界面活性剤成分

W-1:メガファックF176 (大日本インキ(株)

製) (フッ素系)

W-2: × ガファックROS (大日本インキ (株) 製) (フッ素及びシリコン系)

W-3: ポリシロキサンポリマーKP-341(信越化学工業(株)製)

W-4; トロイゾルS-366(トロイケミカル(株) 制)

【0210】溶剤

PGMEA: プロピレングリコールモノメチルエーテル アセテート

PGME;プロピレングリコールモノメチルエーテル

(1-メトキシー2-プロパノール)

EL;乳酸エチル

EEP;エトキシプロピオン酸エチル

BL; γ ーブチロラクトン

CH;シクロヘキサノン

尚、表1、2において複数使用の場合の比は重量比である。

[0211]

【表3】

実施例	感度 (mJ/cm²)	解像力(μm)	
実施例↑	9	0.11	
実施例?	12	0.11	
実施例3	14	0.11	
実施例4	13	0.11	
実施例5	16	0.11	
実施例6	13	0.11	
実施例7	15	0.11	
実施例8	12	0.11	
実施例9	14	0.11	
実施例10	15	0.11	
実施例11	14	0.11	
実施例12	12	0.11	
実施例13	15	0.11	
実施例14	13	0.11	
実施例15	13	0.11	
実施例16	15	0.11	
実施例17	12	0.11	
実施例18	17	0.12	
実施例19	19	0.12	
実施例20	20	0.12	
実施例21	18	0.12	
実施例22	17	0.12	
実施例23	16	0.12	
実施例24	18	0.12	
実施例25	9	0.11	
実施例26	10	0.11	
実施例27	18	0.12	
実施例28	11	0.11	
実施例29	13	0.11	
実施例30	18	0.12	
上較例1	25	0.13	

【0212】表3に示された結果から下記のことが明らかである。本発明のポジ型感放射線性組成物である実施例1~30のレジスト膜に遠紫外光線であるKrFレーザー光線を照射にすることによって、高解像力、高感度でパターンが形成される。一方、(A)成分を用いない比較例1の場合、解像力、感度が低くなる。

【0213】B. 電子線照射評価

上記表1、2に記載の実施例のうち一部(表4に記載の 実施例)を固形濃度14%に調製し、レジスト溶液を得 た。但し、実施例8、13、27の組成物には更にベン ゾイルオキシビニルエーテル(安息香酸ビニルオキシエ チル)1gを添加した。そのレジスト溶液をスピンコー ターによりヘキサメチルジシラザン処理を施したシリコ ン基板上に均一に塗布し、120℃で60秒間ホットプレート上で加熱、乾燥を行い、0.4μmのレジスト膜を形成した。このレジスト膜を、電子線プロジェクターリソグラフィー装置(加速電圧100keV)で照射し、照射後直ぐに110℃で90秒間ホットプレート上で加熱した。更に2.38重量%濃度のテトラメチルアンモニウムヒドロキシド水溶液で23℃で60秒間現像し、30秒間純水にてリンスした後、乾燥した。このようにして得られたシリコンウェハー上のパターンから下記の方法でレジストの性能を評価した。その結果を表4に示す。

【0214】 (感度評価法) 0.15μ mのコンタクトホールパターンを再現する照射量 (μ C/c m²) をもって評価した。

(解像力評価法)解像力は 0.15μ mのコンタクトホールパターンを再現する照射量における限界解像力を表す。

[0215]

【表4】

実施例	感度 (μC/cm²)	解像力(μm)	
実施例1	3	0.06	
実施例8	4	0.06	
実施例13	4	0.06	
実施例17	5	0.06	
実施例25	5	0.06	
奌施例26	7	0.07	
実施例2/	5	0.06	
比較例1	9	0.09	

【 0 2 1 6 】上記表4の結果から、本発明の組成物は、 さらに電子線照射によって、高感度、高解像力でパター ンが形成される。

[0217]

【発明の効果】本発明のポジ型感放射線性組成物は、超微細加工が可能な短波長の露光光源及びポジ型化学増幅レジストを用いたリソグラフィー技術にあって、高感度、高解像力でパターンが形成される。また、照射用エネルギー線として電子線を用いた場合でも優れた性能を示す。